This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

+ *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.

+ *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.

+ *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.

+ *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at `http://books.google.com/`

UNIVERSIDAD COMPLUTENSE
Digitized by Google

AP69

Digitized by Google

Digitized by Google

TABLE

DES

ANNALES DE CHIMIE.

Digitized by Google

IMPRIMERIE DE H. L. PERRONNEAU.

Digitized by Google

R.265.293

TABLE GÉNÉRALE
RAISONNEE
DES MATIÈRES

Contenues dans les volumes XXXI et suivans, jusqu'à LX, inclusivement,

DES

ANNALES DE CHIMIE;

SUIVIE

D'UNE TABLE ALPHABÉTIQUE

DES

AUTEURS QUI Y SONT CITÉS.

PARIS,

BERNARD, QUAI DES AUGUSTINS, N°. 25.

1807.

Digitized by Google

On trouve chez le même Libraire la Table des tomes I à XXX des Annales de Chimie.

Prix, pour Paris, 6 fr.

Digitized by Google

TABLE GÉNÉRALE

RAISONNÉE

Des matières contenues dans les volumes XXXI et suivans, jusqu'à LX inclusivement des Annales de Chimie.

Nota. *Les chiffres romains désignent les volumes, et les chiffres arabes désignent les pages.*

A.

Absynthe. Description de cette plante, XXXIV, 46.

Acanticonite. Pierre nouvelle envoyée de Norwège par M. Abilgaard, XXXII, 193.

Acétate de cérium. Ses caractères, L, 266.

— de cuivre. Son analyse, XXXII, 35. Produits de sa distillation, 36. Manière dont il précipite l'or de sa dissolution muriatique, 52.

— au minimum d'acide ou vert-de-gris. Son analyse, 37 et suiv. Est décomposé par l'eau bouillante, 39.

— de fer. Impossibilité de l'obtenir vert à l'état solide, XXXV, 40.

— de potasse. Les expériences de M. Dabit semblent prouver que l'acide qu'il contient y est à l'état d'acide acéteux, XXXVIII, 71, 72.

Acétates. Donnent de l'ammoniaque et de l'acide prussique par la distillation, selon Proust, LVIII,

Digitized by Google

190. Tromsdorff n'a pas obtenu le même résultat, 192, 193.

Acétification. Due à la décomposition d'un mucilage, XXXI, 306, 325. Circonstances qui provoquent celle des composés végétaux, XXXV, 182 et suiv. Théorie de ce phénomène chimique, selon Saussure, L, 233.

Acétite de chaux. Ne donne point d'acide prussique par la distillation, XLII, 233. Propriétés de son résidu, 248.

— de cuivre. Sa formation, XLII, 242.

— de fer. Dissous, passe très-promptement au maximum d'oxide, XLII, 241.

— de mercure. Varie par les degrés d'oxidation de sa base, XLII, 237. Produits de sa distillation, 252.

— de plomb. Sa préparation dans les arts, XXXIII, 256. Est un excellent réactif pour indiquer la présence de l'acide malique dans les végétaux, XXXV, 155. Distillé avec du sulfate de cuivre donne de l'acide acétique, XXXVII, 111. Est employé comme mordant dans la teinture des toiles, 269. Instrumens nécessaires à sa fabrication, 272. Procédé pour le préparer, 273, 274 et suiv. Décomposé par le zinc forme un alliage, XLI, 330. N'est point décomposé par l'eau pure, XLII, 240. Donne, par la distillation, une liqueur éthérée, 249. Propriétés du résidu, 251. Sa décomposition par le zinc, XLV, 83. N'altère pas les huiles volatiles, XLVII, 47, 48. N'est pas le meilleur réactif à employer pour reconnoître l'acide phosphorique, LV, 172. Est préféré sans raison au nitrate de la même base pour la préparation du phosphore, 174.

Digitized by Google

— de potasse. Donne pour résidu de sa distillation du prussiate de potasse, XLII, 231, 232. Cause de ce résultat, suivant Proust, 233. Traité avec l'oxide d'arsenic donne un produit volatil, 234. Laisse des résidus pyrophoriques; cause de ce phénomène, 235.
— de soude distillé, donne un résidu pyrophorique, XLII, 235.
— de zinc. Produits de sa distillation, XLII, 251.
— alcalins. Produits de leur distillation, XLII, 248.
Acétites. Leur identité avec les acétates des mêmes bases, XLI, 267 et suiv.
Acide acéteux. Existe dans les sèves des végétaux, XXXI, 20 et suiv. Est un des produits de la décomposition de l'urée, XXXII, 98, 101, 144. Altération qu'il éprouve par la macération avec les fruits, XXXV, 66. Son emploi dans les arts, 130. Est obtenu de la fermentation des grains, dans le Nord, *ibid.* Causes multipliées de sa formation, 179, 182, XXXVI, 28. Existe dans l'urine, 267. Moyen de l'en extraire, 269, 270. Les chimistes l'ont tantôt distingué et tantôt confondu avec l'acide acétique, XXXVIII, 66. Ne passe à l'état d'acide acétique qu'en se décarbonisant, selon M. Chaptal, 69; et, suivant M. Dabit, en acquérant une plus grande proportion d'oxigène, 70. De quelle manière l'oxigène le convertit en acide acétique, 74. Existe dans les eaux mères des amidonniers, 251, 260. N'acquiert point une nouvelle quantité d'oxigène lorsqu'on le soumet à l'action des acides nitrique et muriatique oxigéné, XLI, 267, 268. M. Darracq conclut, d'après ses expériences, qu'il n'est pas plus carboné que l'acide acétique, 269, 275. Ne diffère de l'acide

Digitized by Google

acétique que par une plus grande proportion d'eau et par une matière extractive, 77. Thenard a constaté son existence dans la sueur, LIX, 267, 269; dans l'urine, 270, 273. Tient le phosphate de chaux en dissolution dans l'urine, 276. Est également contenu dans le lait, 281. Notice sur sa formation dans les mauvaises digestions, LX, 280. Expériences qui constatent cette formation, 281 et suiv.

Acide acétique. Obtenu par la distillation du verdet, XXXII, 36. Ne dissout pas plus facilement le cuivre que le vinaigre simple, 40. Nouveau procédé de M. Badollier pour le préparer, XXXVII, 221. Opinions des chimistes sur sa différence d'avec l'acide acéteux, XXXVIII, 66, XLI, 264. Contient moins de carbone que l'acide acéteux, selon Chaptal, XXXVIII, 69. Les expériences de M. Debit semblent prouver que ces deux acides diffèrent à raison des différentes portions d'oxigène, 70 et suiv. Détruit les miasmes putrides, XXXIX, 87. Observations sur les acides acétique et acéteux, XLI, 264. Ne contient point une plus grande quantité d'oxigène que l'acide acéteux, suivant M. Darracq, 268. Celui obtenu par la rectification du muriate calcaire est plus agréable que celui qui est distillé, 279. Opinion de Fourcroy sur cet acide, XLII, 245. Procédé de M. Kruger pour sa préparation, XLIX, 67. Rapport d'un mémoire sur l'acide acétique, LIV, 145. Obtenu par le procédé de M. Badollier, 146. Moyen employé par M. Dubuc pour le débarrasser des acides sulfureux et sulfurique qui y sont contenus, 148. Les conclusions que M. Dubuc a tirées sur la nature de cet acide ne sont pas justes, 151, 152. MM. Boullay et

Digitized by Google

Laplanche ont observé un dégagement d'acide carbonique dans la préparation de cet acide, 152. Ne peut point former d'éther sans l'entremise d'un acide minéral, LVII, 94. Son acidité n'est point en raison directe de sa pesanteur spécifique, 95. Procédé recommandé par la pharmacopée batave pour sa préparation, 202. Proust prétend que l'azote est un de ses principes constituans, LVIII, 190. Expériences de Tromsdorff pour chercher la vérité de cette assertion, *ibid.* et suiv. Élémens qui composent cet acide, suivant ce dernier chimiste, 194. On peut l'obtenir pur par la décomposition de l'acide gallique, LX, 177. Se trouve très-répandu dans les substances végétales et animales, 181, 182.

— amniotique. Contenu dans les eaux de l'amnios de vache, XXXIII, 279. Ses propriétés, *ibid.* et suiv.

— arsénieux. Ses propriétés délétères, XLII, 162 et suiv. Moyens qui peuvent neutraliser ses effets ou les diminuer, 165, 166.

— arsenique. Son action sur le phosphate de chaux, XXXII, 240. Proportion de ses principes constituans, XLV, 53, L, 123.

— benzoïque. Existe dans l'urine de l'homme, et sur-tout dans celle des enfans, XXXI, 62. Se trouve dans l'urée, XXXII, 9, 101. A été trouvé par Proust dans le sang, dans le jaune et le blanc de l'œuf, dans la soie, etc., etc., XXXVI, 272. Se trouve toujours uni avec la substance jaune de Welter, 273. Mis dans l'eau, a des tournoiemens semblables à ceux du camphre, XL, 12. Ces mouvemens sont moins sensibles sur le mercure, *ibid.* Existe dans l'ambre gris, XLVII, 75. Peut être formé

Digitized by Google

de toutes pièces, LV, 307. Est contenu le plus fréquemment dans les urines des enfans, LIX, 270. Preuves qu'il n'est point un des matériaux constans de l'urine, 276.

— bezoardique. *Voy.* — urique.

— boracique. Est préférable au borax pour rendre la crême de tartre soluble, XXXIII, 240. Expériences de Crell sur sa décomposition par l'acide muriatique oxigéné, XXXV, 202. Renferme une substance charbonneuse, 219. Acide boracique des lagoni du Volterano, XLVIII, 103. Son utilité pour l'analyse des pierres qui contiennent de l'alcali fixe, LX, 294. Manière d'opérer cette analyse, 265.

— cafique. Forme un des principes du café, LVIII, 283. M. Cadet pense qu'il n'est que de l'acide gallique, 286. Procédé au moyen duquel M. Payssé l'a obtenu, LIX, 201, 203, 204. Ses caractères physiques, 204, 206. Son analyse par le feu, 205. Manière dont il se comporte avec les acides minéraux, 207; avec les acides végétaux et les autres agens chimiques, 208, 209. Comparé avec le tannin, *ibid.*; avec l'acide gallique, 210. Proportions dans lesquelles il existe dans le café, *ibid.* Ses attractions chimiques pour les bases métalliques, terreuses et alcalines, 219, 220. Peut servir comme mordant pour plusieurs couleurs, 220. Ses sels sont décomposés par les muriates d'étain et de plomb, 221.

— carbonique. Sa formation dans l'urée, XXXII, 99. Pendant la fermentation du mout, entraîne, en se dégageant, une partie de l'alcool et de l'extractif du vin, XXXVI, 27, 28. Moyen de l'absorber pour éviter l'asphyxie qu'il occasionne quelquefois dans les celliers, 30. Existe en quantité

Digitized by Google

assez considérable dans l'urine ; est la cause de son écume, 260. Manière dont il est déplacé de ses bases par un acide plus foible, 315. Forme des sels insolubles avec la chaux, la magnésie, la baryte et la strontiane, XXXVII, 173. Se convertit en gaz oxide de carbone par la calcination des carbonates calcaires avec la limaille de fer, XLIII, 118. Cet effet n'a pas lieu avec la limaille de cuivre, 119. Raison de cette différence, 133. Dégagé du carbonate de baryte naturel par les vapeurs d'eau, 286 ; par l'intermède de l'air, 287. Est décomposé lorsqu'on emploie le gaz hydrogène pour le dégager, 288. Son dégagement de la même base sans le concours de substances humides, 289. Sec, son action sur l'eau, 291. Ne contient pas d'eau combinée, d'après l'opinion de MM. Clément et Desormes, 205. Contient 71.4 d'oxigène et 28.6 de carbone, XXXIX, 42. Mis en contact avec le charbon, se convertit, à une haute température, en gaz oxide de carbone, 51.

— chromique. Séparé de la mine de plomb rouge de Sibérie par la potasse caustique, XXXII, 73. Précipite le plomb en jaune foncé qui passe au rouge à l'air, 318 ; l'argent en rouge de carmin, XXXIII, 289. Sa conversion en oxide vert, 284. Ses combinaisons avec les bases salifiables, LIII, 224, 225.

— citrique. Remplace avantageusement le suc de citron, XXXIII, 240. Cristallise en beaux cristaux par un léger excès d'acide sulfurique, XXXIV, 181. Son utilité dans le traitement des maladies vénériennes, 306.

— cobaltique. Se tire de l'ammoniuré de cobalt ; ses propriétés, XXXIII, 118 et suiv. Diffère de

Digitized by Google

l'acide arsenique, 122. N'est que de l'arseniate de cobalt dissous dans un excès d'acide, d'après les expériences de M. Darracq, XLI, 75.

— fluorique. Dissout le phosphate de chaux, XXXII, 240. Existe dans les topazes. LII, 297, 298. Trouvé dans une dent fossile d'éléphant, LIV, 207, LV, 259, 264. Opinion de Klaproth sur la nature de cet acide, LIV, 208. Existe aussi dans les dents humaines, les défenses du sanglier, et peut-être dans les dents de tous les animaux, LV, 264. Ne paroît point être une modification de l'acide phosphorique, 265. Les expériences de Fourcroy et Vauquelin contredisent celles de Morichini sur la présence de cet acide dans l'économie animale, LVII, 37 et suiv.

— formique. Son identité avec l'acide acétique n'est pas adoptée par M. Suersen, LVI, 250, 251. Diffère de l'acide acétique, LX, 78. Propriétés qui lui appartiennent, 79.

— gallique. Cause de sa propriété astringente, XXXII, 181. Trouvé par M. Such dans la gomme arabique, 319. Difficulté de l'obtenir par la méthode de Proust, XXXIV, 131. Ne produit aucun effet dans l'encre, XXXV, 39. Moyen de l'obtenir à l'état de pureté, XXXIX, 300, 301. Sa destruction par l'oxide d'étain, XLII, 92. Procédé de Richter pour sa préparation, XLIX, 58, LX, 161. Ordre de ses affinités avec le fer, XLIX, 58. Procédé de M. Fiedler pour préparer cet acide, 67. Remarques sur les différentes préparations employées pour l'obtenir, LII, 21. Propriétés de celui obtenu au moyen du procédé de Richter, 32. Manière dont il attaque le fer, LVI, 76. Celui qui existe dans le cachou diffère de celui que donne la noix de

Digitized by Google

galles, 205. Faits pour servir à son histoire, LX, 156. Travaux de Bartholdi sur cet acide, 158. Examen des divers procédés des chimistes pour son extraction de la noix de galles, 159 et suiv. Tentatives pour purifier celui obtenu par le procédé de Schèele, 162, 163. Ne peut être que difficilement privé de tannin, 164. Caractère de l'acide cristallisé de Schèele, 167. Propriétés de l'acide sublimé de Deyeux, 168. Différences de ces deux acides, 170. Elémens qui le composent, 179.

— kinique. Combiné avec la chaux, forme le sel de quinquina, LIX, 164. Manière de le séparer de cette base, 165. Ses caractères physiques et chimiques, 65. Comparé aux autres acides végétaux, 166. Est un acide nouveau, 167.

— jaune. Obtenu par Fourcroy et Vauquelin en traitant les matières animales par l'acide nitrique, LVI, 39. Ses propriétés, 39, 40. Principes qui le constituent, 40.

— du Honigstein. Caractères et propriétés qu'il présente, XXXVI, 209, 210. A beaucoup d'analogie avec l'acide oxalique, 212. Propriétés qui peuvent l'en faire distinguer, 212, 214. Semble être un acide *sui generis*, d'après les expériences de Klaproth, XXXVII, 88. Propriétés qui le distinguent des autres acides végétaux, selon le même chimiste, XLIV, 240. Ses affinités, sa nature, 242.

— hydrothionique. Nom donné par Tromsdorff au gaz hydrogène sulfuré, XXXII, 321.

— lactique. Etat de nos connoissances sur cet acide, L, 272. Procédé de Schèele pour l'obtenir, 288. Les expériences de Bouillon-Lagrange sur cet acide prouvent qu'il est composé d'acide acétique et de plusieurs autres substances, 289 et suiv.

Digitized by Google

— lithique. *Voy.* — urique.
— malique. Moyen de l'extraire de la joubarbe, XXXIV, 127; et de plusieurs plantes grasses du genre *sedum*, XXXV, 153. Existe dans le vin, mais toujours mêlé d'un peu d'acide citrique, XXXVIII, 6. Se trouve constamment dans les eaux-de-vie de bierre, de cidre, de poiré, etc., 7, 8. Altère le goût de ces liqueurs, 8. Prédomine dans les vins foibles, 9, 12. Paroît se former dans la plupart des fermentations végétales. L, 322, 323. Sa présence dans les substances animales nouvellement constatée par Fourcroy et Vauquelin, LVI, 44, 45.
— mellitique. *Voy.* Acide du Honigstein.
— molybdique dissous dans l'acide sulfurique concentré et soumis à l'action de la pile de Volta, phénomènes qui ont lieu, LVIII, 62.
— moroxilique. Découvert par Klaproth dans une substance saline trouvée sous l'écorce du murier blanc, XLIX, 36. Ses propriétés, 38, 39.
— muriatique. Son action sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 67 et suiv. Opinion de Girtaner sur la base inconnue de cet acide, XXXIV, 309. Son action sur les sulfures métalliques, XXXVII, 61, 64. A plus de dispositions à se combiner avec les métaux très-oxidés que l'acide nitrique et l'acide sulfurique, XXXVIII, 123. Explication de cette propriété, *ibid.* et suiv. Efficacité de sa fumigation pour désinfecter l'air, XXXIX, 76, 77. Sa préparation, 310. Formule pour déterminer la densité de l'acide sec contenu dans le liquide, 313. Tables des pesanteurs spécifiques de différens mélanges de cet acide et d'eau pure à la température de 18 degrés, 317. N'est

Digitized by Google

point oxigéné dans les muriates d'étain et de mercure au maximum d'oxidation, XLII, 269. Série d'expériences sur sa décomposition, XLIII, 306. Son expansibilité l'emporte sur celle de l'acide nitrique, XLV, 295. Ne se combine pas avec l'oxigène lorsque celui-ci est dans l'état élastique, XLIX, 12. Son action sur le platine brut; matières qu'il enlève à ce métal, 190. Son action sur le cerium, L, 261, LIV, 38, 52. Sa décomposition annoncée par M. Fabroni à l'Institut national, LIV, 332. M. Pacchiani, qui a opéré cette décomposition par la pile de Volta, pense que cet acide est un oxide d'hydrogène, LV, 15, 17. Sa formation de toutes pièces, LVI, 116. Expériences faites par la société galvanique pour constater cette décomposition, 152. Ces expériences n'ont point eu le même résultat que celles de M. Pacchiani, 157, 159, 160. Moyens employés par MM. Cioni et Petrini pour déterminer les proportions de ses élémens, 275. Son pouvoir dispersif de la lumière, LIX, 235. Expériences de M. Sylvester sur sa formation dans l'eau par l'action galvanique, LX, 314. M. Pfaff a répété les expériences de Pacchiani, et n'a jamais pu obtenir cet acide, 315. Ces mêmes expériences, répétées par M. Alemani, ont eu le même succès que celles de Pacchiani, 323, 327, 329.

— oxigéné. Manière dont il agit sur l'urée, XXXII, 120 et suiv.; sur l'alcool et l'éther, XXXIV, 145 et suiv. Employé pour éprouver les couleurs, LII, 264. Accélère prodigieusement la germination des plantes, LV, 309, 310. Extemporané, XLVI, 120, XLVIII, 32, 34.

— nitrique. Produit par la collision du sucre, XXXI, 14. Précipite l'urée en cristaux lamelleux rayonnés,

Digitized by Google

XXX, 108. Son action sur les substances animales, en dégage du gaz azote, de l'acide carbonique et de l'acide prussique, 116, 117. Son utilité dans la préparation du cinabre, 326. N'a point d'action sur la mine de platine, ainsi que l'avoient cru Margraaf et Lewis, XXXVIII, 158, 159. Proportions dans lesquelles il entre pour la composition de l'acide nitro-muriatique, 232 et suiv. A la propriété de désinfecter l'air vicié par des miasmes putrides, XXXIX, 79. Employé en fumigations sur plusieurs vaisseaux anglais, arrêta les effets d'une fièvre contagieuse, 79, 80. Son emploi de cette manière a cependant des inconvéniens, 80; *Voy.* Fumigations. Essai sur l'empoisonnement par cet acide, XLIV, 3. Introduit dans le canal alimentaire, se combine aussitôt avec le tissu de ce canal, 9. Moyens de suspendre les effets de l'empoisonnement, 10. Signes qui annoncent cet empoisonnement, 11. Ses différentes terminaisons, 11, 12. Son action sur le sublimé corrosif et le muriate de mercure doux, 186. Manière dont il agit sur le platine brut, XLIX, 190, 193; sur le cérium, 260, LIV, 51. Dissout le nickel avec facilité, LIII, 167. Son action sur l'indigo et les substances animales donne lieu à la formation d'une substance inflammable et détonante, qu'on n'avoit point encore observée, LV, 303, LVI, 43. Influence qu'il exerce sur la végétation, LV, 311. Son action sur plusieurs bitumes et charbons détermine la formation d'une substance tannante, LVII, 116 et suiv. Développe la même substance en agissant sur les résines et sur quelques autres matières végétales, LVIII, 233 et suiv. Rôle qu'il joue dans la fabrication de l'acide sulfurique, LIX, 355.

— nitrique

Digitized by Google

— nitreux. Précipite en cristaux l'urée de l'extrait d'urine, XXXII, 85, 89. Proportion de ses principes, LIX, 307.
— nitro-muriatique. Reprend l'oxigène à l'or précipité par les oxides de cuivre et l'hydrate, XXXII, 52. Son action sur la mine de platine et le platine brut, XXXVIII, 160, 165, XLIX, 196, 204. Composé de trois parties d'acide muriatique et d'une d'acide nitrique, dissout le mieux le platine, XXXVIII, 235. Composé avec l'acide nitrique et le muriate de soude, est préférable à celui formé d'acides purs pour la dissolution du platine, 244, 245. Est le véritable dissolvant du palladium, XLVII, 161. Son action sur le cerite, LIV, 32.
— oxalique. Son action sur le phosphate de chaux, XXXII, 241. Son utilité dans la cure des maladies vénériennes, XXXIV, 306. Sa formation spontanée par la réaction de l'acide sulfurique sur l'alcool, XXXV, 200. Est de tous les acides végétaux naturels celui qui contient le plus d'oxigène, XXXVI, 212. Note sur ses propriétés, XL, 68. N'est point un réactif propre à faire reconnoître la présence de la chaux, selon Brugnatelli, 68. Expériences qui détruisent cette assertion, 69. Précipite la baryte, *ib.*
— phosphorique. Procédé pour l'extraire des os, XXXII, 230, 232. Sa décomposition par le zinc, XXXIV, 276. Sa préparation, XXXIX, 299. Obtenu cristallisé par M. Steinacher, XLVII, 100. Extrait d'un Mémoire sur sa cristallisation, L, 314. Conditions qui la favorisent, 317. Réclamation de M. Steinacher au sujet de la cristallisation de cet acide, LIII, 83. Réactifs qui font reconnoître sa présence, LV, 172. Sa préparation par le nitrate de baryte et le phosphate de soude, 176.

Digitized by Google

— phosphoreux. Son action sur les oxides et les sels de mercure, LIV, 118, 120. Danger de traiter, par cet acide, le nitrate de soude fondu, XL, 182.

— prussique. Produits de la distillation de l'urée, XXXII, 93, 113, 114. Procédé pour l'obtenir pur, XXXIX, 301. Expériences qui démontrent qu'il existe tout formé dans quelques substances végétales, XLV, 206. Son odeur a une analogie frappante avec celle de plusieurs matières végétales, 206. Ne paroît pas être dans ces substances dans le même état que celui où il se trouve dans la lessive du sang, 209. Doit être compté parmi les principes immédiats des végétaux, 212. Ne contient point d'oxigène, suivant les expériences de Berthollet, XLVI, 156, 157. M. Bucholz pense que l'odeur d'amandes amères n'est pas un caractère certain pour la présence de cet acide, LI, 165, 166. Ses propriétés délétères, 180. Proportions les plus convenables de sang et d'alcali pour obtenir une grande quantité de cet acide, 185. Les proportions de ces trois élémens sont inconnues, LX, 246. N'a que très-peu des propriétés générales des acides, *ibid.* Caractères qui lui sont propres, 247.

— pyro-ligneux,

— pyro-muqueux,

— pyro-tartareux. Caractères distinctifs qu'on leur avoit attribués, XXXV, 162, 164, 167. Premier apperçu de leur nature acéteuse dans l'analyse du liége, 169. Dépouillés de leur huile empyreumatique forment des sels semblables aux acétates des mêmes bases, 171 et suiv. Composition artificielle des mêmes acides, 175 et suiv. L'acide pyro-tar-

Digitized by Google

tareux n'est point de la même nature que les acides acétique et tartareux, LX, 79.
— sébacique. Procédés pour l'obtenir de l'axonge de porc, XXXIX, 194. Ses propriétés; la plupart diffèrent de celles qu'on lui a reconnues jusqu'à présent, 195, 196. Inconvéniens des procédés employés par Crell pour obtenir cet acide, 199, 200. N'est pas un acide particulier, selon Berzelius, LVIII, 99. Paroît être de la même nature que l'acide benzoïque, *ibid.*
— succinique. Observations sur la possibilité d'en recueillir une certaine quantité pendant la fabrication du vernis au karabé, XLIX, 40.
— sulfurique. Son action sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 76; sur l'urée, 105 et suiv.; sur le phosphate de chaux, 234. Proportion de ses principes, 266, XL, 167, LVIII, 122, 126. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 97. Eprouve une décomposition partielle dans la préparation de l'éther, 300, 320. Moyen de l'obtenir des résidus de l'éther, XXXV, 42. Sa fabrication en France, 127. Son action sur la pyrite martiale, XXXVII, 59, 61; sur la chaux et sur la baryte, 173 et suiv. Précipite l'oxide de plomb de toutes ses dissolutions, 174. Procédé pour l'obtenir pur, XXXIX, 297. Affoibli, enlève à froid les taches de rouille, sans détériorer les toiles, XL, 137. Les proportions de ses principes données par Chenevix se rapprochent de celles indiquées par Thenard, 166, 167, 168. A une action assez marquée sur le colombium, XLII, 154, XLIV, 16. M. Dabit pense que cet acide éprouve une soustraction d'oxigène insuffisante pour le convertir en acide sulfureux, pendant la formation de l'éther,

Digitized by Google

XLIII, 101, 102. Propriété du sel cristallisable qu'il forme avec la chaux dans cet état intermédiaire, 106. Son action sur la gomme kino, XLVI, 325; sur le platine brut, XLIX, 194; sur la pierre de Lacelle, 288; sur le cérium, L, 150, LIV, 49. Ses effets sur la végétation, LV, 310. Le degré d'oxigénation qu'il acquiert au moyen de la pile de Volta le rend susceptible de dissoudre l'or, LVIII, 60. Théorie de sa fabrication, LIX, 329 et suiv. Son action sur le camphre détermine la formation d'une matière analogue au tannin, LX, 5, 9.

— sulfureux. Manière dont il se comporte avec le sirop de violettes précédemment rougi par quelques acides, LX, 254 et suiv.

— urique. Forme le sable rouge de l'urine, XXXI, 67. Mis en contact avec les acides nitrique et muriatique oxigéné, se change en acide oxalique, XXXII, 183, 184. Sa couleur de bois et ses autres caractères physiques et chimiques, 216, 217. Entre dans la composition d'un grand nombre de calculs urinaires, 217. Forme les dépôts critiques de l'urine, *ibid.* Moyens de l'extraire de l'urine et de le séparer de l'acide rosacé de Proust, XXXVI, 267. Se trouve dans les excrémens d'oiseaux et dans le guano, LVI, 264. *Voy.* Guano.

— tartareux. Ses combinaisons pharmaceutiques, XXXIII, 264. Son extraction du tartre crud par l'acide sulfurique et la craie, XXXIV, 177. Son affinité pour les alcalis, XXXVII, 161. Forme des sels triples avec des substances alcalines et terreuses, XXXVIII, 30, XL, 38; alcalines et métalliques, XXXVIII, 35, XLI, 43. Ordre

Digitized by Google

d'attraction de ces bases pour cet acide, XXXVIII, 34, XLI, 43. Rend le fer soluble dans les dissolutions alcalines, XLIV, 131. Vices de sa terminaison en *eux*, 220. Existe à l'état libre dans le suc de verjus, LVI, 283, 284. *Voy.* Vinification et Raisin.

— universel. Admis sans fondement par M. Tessier, LII, 105, 106.

— volatil. Retiré par Crell de l'acide boracique; ses propriétés, XXXV, 221.

— zoonique. Propriétés que lui a reconnues Berthollet, XLIII, 176. N'est que de l'acide acéteux combiné avec une matière animale, 178, 181.

Acides. Leur action sur le verre, XXXII, 328. Leur utilité en médecine, XXXIII, 240. Manière dont ils agissent sur les sulfures métalliques, XXXVII, 58.

— fumans. Hypothèse de M. Winterl sur leur nature, L. 179.

— minéraux. Opèrent la conversion des composés végétaux en acide acéteux, XXXV, 182. Décomposent celui-ci, 183.

— végétaux substitués au vinaigre; leur inconvénient, XXXVII, 124.

Acidité. Opinion de M. Winterl sur son principe, L, 175.

Acier. Phénomènes qui résultent de son choc contre les corps durs, XLVI, 273.

— naturel. Est un alliage de fer pur avec le manganèse, combiné avec le carbone, XXXVI, 64, 68. A quoi celui d'Allemagne doit ses qualités, 67.

— du département de la Moselle, contient du phosphore, XXXVI, 63.

Aciers fondus de diverses qualités. Méthode de

Digitized by Google

M. Muschetz pour leur fabrication, XLI, 178. Doivent leur fusibilité à une plus grande proportion de carbone, 179. Acquièrent de la solidité par une nouvelle cémentation, 185.

Aciération. Avantages que présentent les provinces de Berry et du comté de Foix pour l'établissement de ce genre de fabrique, XXXV, 125.

Acrostichum. Description de deux nouvelles fougères qui se rapportent à ce genre, LIII, 332.

Actinote grise. Lieux où elle se trouve dans les Alpes, LII, 153.

Adhésion ou attraction de superficie. Diffère de l'affinité de composition, selon le Dr. Carradori, XXXIV, 195. Note de Guyton à ce sujet, 199. Démontrée par l'expansion des fluides huileux à la surface de l'eau, XXXV, 87. A son point de saturation comme l'attraction chimique, 88.

Adipo-cire. Ses propriétés physiques, XLVI, 87. Température à laquelle elle se fond; note à ce sujet, 87, 88. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 89.

Aérolithe. *Voy.* Pierres météoriques.

Affinité complexe. Explication de Bergmann sur la manière dont elle s'opère, XXXVII, 169, 170. Autre explication de Berthollet, 171. Causes qui la modifient, 171 et suiv. En quoi elle diffère de l'affinité élective, 181. Influence des proportions sur cette affinité, XXXVIII, 3 et suiv. Modification qu'elle éprouve dans les dissolutions métalliques mêlées avec d'autres sels, 131.

— élective des corps. Causes qui la modifient, XXXVI, 303, 305, 307, 311, 312, 314, et suiv. Ne peut être exactement déterminée, suivant Berthollet, par la comparaison des capacités de

Digitized by Google

saturation, XXXVII, 151 et suiv. Sa dénomination n'est pas exacte, 244, 245.
— hygroscopique. M. Deluc la distingue de l'affinité chimique, XLIX, 88, LII, 294 et suiv.
— résultante. Sa définition, XXXVII, 230. En quoi elle diffère de l'affinité complexe, 237.
Affinités quiescentes et divellentes. Leur théorie n'est point déduite de faits d'un ordre supérieur, et son application peut produire beaucoup d'erreurs, XXXVIII, 25, 26.
Agaric. Propriétés physiques de l'agaric blanc, LI, 75. Son infusion à froid; décoction, 76. Matériaux que les divers agens chimiques ont démontrés dans les décoctions, 77, 78. Sa distillation, 80. Combustion, 82. Action des acides, 82, 83. Traitement par l'alcool et les alcalis, 85. Caractères physiques de l'agaric de chêne, 89, 90. Sa préparation, 90, 91. Actions des différens agens chimiques sur cette dernière espèce, 92 et suiv. Rapprochement des deux analyses, 95.
Agustine. Terre nouvellement découverte par M. Trommsdorf, dans le béril de Georgien-Stadt; ses caractères distinctifs, XXXIV, 133. Doit sa dénomination à la propriété de former des sels sans saveur, 135. Les expériences de M. Vauquelin prouvent que cette terre n'est qu'un phosphate de chaux, XLVIII, 136, 137.
Air. Analyse de celui qui a été recuilli par Gay-Lussac à la hauteur de 6636 mètres, LII, 90, 92. Sa composition est identiquement la même que celle de l'air atmosphérique ordinaire, 92. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Est très-sec dans les régions où se forment les nuages et la pluie, 279. La quantité de gaz hydrogène qu'il

Digitized by Google

contient est inférieure à 0,003, LIII, 247. Proportions des deux gaz qui le forment évaluées par Humboldt et Gay-Lussac, 251.

— comprimé. Accélère la germination des graines, prolonge la vie des animaux, XXXVII, 224.

— atmosphérique. *Voy.* Gaz atmosphérique.

— d'une citerne à l'huile. Accidens arrivés à ceux qui l'ont respiré, LVI, 49. Phénomènes que présente la citerne, 51. Analyse des deux couches qui formoient ces gaz; 52, 54. L'azote est le principe délétère contenu dans l'air de la citerne, 55, 57. Moyens proposés pour empêcher ses effets dangereux, 55, 56.

— contagieux des marais. Insuffisance des moyens eudiométriques pour en démontrer l'insalubrité, XXXIII, 165.

— putride. Ne contient pas d'ammoniaque libre, XXXIX, 84. N'est point décomposé par les vapeurs odorantes ou aromatiques, 85. Moyens de le désinfecter, 79, 80, 89.

— vital. N'est pas le principe de l'acidité, selon M. Winterl, L, 179.

AIGUILLE de déclinaison. Perd son horisontalité à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 134. *Voy.* Voyage aréostatique de Robertson.

ALAMBIC propre à donner, par la même distillation, de l'eau-de-vie et de l'alcool. Sa description, XXXI, 123. Vices de la construction de cet appareil, XXXVII, 16. Moyens de le perfectionner, 19 et suiv.

— à la moderne. Sa description, LI, 103. Perfectionnement que M. Descroizilles a successivement donné à la forme et aux dispositions de cet instrument, LVI, 180, 181.

Digitized by Google

ALBUMEN. Employé pour la clarification des vins, LII, 181. Avantages qu'il présente pour la clarification des vins rouges, 201, 202. *Voy.* Clarification.

ALBUMINE. Se trouve dans l'urine, XXXI, 67. Sert de ferment à l'urée, XXXII, 103, 144. Son emploi pour la clarification de certains sucs végétaux n'est pas sans inconvénient, XXXIX, 135. Peut être extraite en assez grande quantité des fleurs de carthame, L, 78. *Voyez* CARTHAME.

ALCALI-METRE. Sa description, LX, 23, 24. Liqueur alcali-métrique, 25. Graduation de cet instrument, 26. Dispositions alcali-métriques, 27. Essais alcali-métriques des potasses, 29. Invariabilité et facilité de ces essais, 31. Essais alcali-métriques de soudes, du natrum, des cendres gravelées, des cendres de tabac, etc., 33. Résultats alcali-métriques ordinaires, 34; extraordinaires, 35. Propriétés qu'a cet instrument de pouvoir servir de Bertholli-mètre, 43.

ALCALI PNEUM. Nouvellement découvert par M. Hahnemann; ses caractères, XXXVI, 215. N'est que du borax raffiné, d'après les expériences de Klaproth, XXXVII, 112, XXXVIII, 322.

ALCALIS. Expériences de M. Darracq sur leur analyse et leur synthèse, XL, 171. Moyen de les reconnoître dans les pierres dans lesquelles ils sont contenus, LX, 294, 295.

— du commerce (Notice sur les), LX, 17. Nécessité d'un procédé d'essai pour éprouver leur pureté, 22. Utilité d'un mode de graduation pour ces substances, 36. Incertitudes des procédés pour leur caustification, 48. Explication de ces causes d'incertitude, 52.

Digitized by Google

— fixes. Leur emploi comme fondans dans la verrerie, XXXV, 325.

ALCOOL. N'existe pas tout formé dans le vin, suivant Fabroni, XXXI, 303. Doutes élevés à ce sujet par Fourcroy, 320 et suiv; par Chaptal, XXXVII, 10. Dissout l'urée, XXXII, 86. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 96. Sa conversion en éthers, 197, 283, 294, 319 et suiv. Prend une couleur verte par sa macération avec l'oxide de manganèse et les acides, 287. Son action sur les plantes aromatiques, XXXV, 63. Forme des teintures préférables aux vins médicinaux, 71. Provient de la matière sucrée pendant la fermentation vineuse, XXXVI, 31, XXXVII, 9. Diffère de l'huile par une portion d'oxigène qui le rend immiscible à l'eau, XXXVI, 120. Produits de sa décomposition, 121. Manière dont il agit pour séparer la potasse du carbonate de cette base, 308. Fait le vrai caractère du vin, XXXVII, 9. Le préserve de la dégénération acide, 12. Manière de l'obtenir de la distillation des eaux-de-vie, 30. Retiré du vinaigre, ne peut servir qu'à la préparation des vernis, 280. Existe dans les eaux sures des amidonniers, XXXVIII, 260, 267. Celui à vingt degrés est le dissolvant le plus approprié des principes médicamentaux des végétaux, XL, 259, 260, L, 35, LVII, 212. Son action sur le muriate sur-oxigéné de mercure, XLIV, 194. Expériences de M. Dubuc pour déterminer l'action de l'alcool sur plusieurs médicamens, relativement à sa force de graduation, XLVI, 18, 19. Son action sur l'adipocire, 88; sur la gomme kino, 326. Dissout le sucre à l'aide de la chaleur, XLIX, 89, LII, 296. Peut être

Digitized by Google

employé avec utilité pour séparer le tannin de l'acide gallique, LII, 35. Procédé des auteurs de la pharmacopée batave pour le rectifier, LVII, 207. Causes de la différence de force qu'on observe dans cette liqueur, LIX, 6.

Alcools. Différent entre eux par leur affinité pour l'eau, XXXIII, 38.

Alcograde. Instrument propre à déterminer la densité des mélanges d'alcool et d'eau, XXXIII, 5, 39. Sa description, 6. Méthode de M. Hassenfratz pour en graduer le tube, 45, 46 et suiv.

— de Borie et de Poujet; son usage, XXXVII, 29.

Alcoolomètre de Richter, LVI, 208.

Alliage. Favorise l'augmentation de l'élasticité, XXXIII, 108.

— De zinc et d'étain. Proposé pour la confection des ustensiles de cuisine, LI, 51. A de grands inconveniens, 53, 54. Exposé à l'air libre, s'oxide, 55. Est altéré par le vinaigre, 58, 59. Cet alliage est proposé par M. Buschaendorf pour l'étamage du cuivre, 66. Défauts remarquables de ce procédé, 68, 70 et suiv.

Altérans. Agens chimiques qu'on désigne par ce nom, LII, 97, 244.

Aloes. Procédés conseillés par M. Dubuc pour la préparation des teintures alcooliques de cette substance, XLVI, 20.

Alumine. Dissoute par la potasse; son attraction pour la silice, XXXI, 248; pour la strontiane, 254, 255; pour la magnésie, 257. Précipitée du sulfate de cette base par l'ammoniaque, retient toujours de l'acide sulfurique, XXXVI, 309.

Digitized by Google

— de Hall, en Saxe. Son analyse, LII, 30. Observations de Chenevix sur cette terre, LIV, 200. Paroît être un sulfate avec excès de base, 201.

ALI-ZARI. Plante rubiacée employée en Grèce pour la teinture de coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 198. Lieux où elle vient; sa culture et sa récolte, 200. Causes de sa supériorité sur nos plantes indigènes, 200, 201. Plantes rubiacées qui pourroient peut-être lui être substituées, *ibid.*

ALUN. On en connoît de deux sortes dans le commerce, LVII, 329.

— d'Angleterre. Est inférieur aux aluns de Rome et de France, L, 170.

— calciné. Combiné avec différentes proportions d'eau, sa pesanteur spécifique, XXXI, 129. Chaleur qui s'en dégage, 291 et suiv.

— de Fraienwalde. Résultat de son analyse, LVII, 95.

— de Liége. Cause de son infériorité à l'égard des autres espèces, LVII, 332.

— de Rome. La préférence que les teinturiers lui donnent est basée sur des préjugés, L, 169. Sa cristallisation diffère de celle des autres sortes d'alun, 313. Réflexion sur ses propriétés particulières, LI, 328. Les différences qui le distinguent des autres aluns, ne peuvent être saisies par l'analyse, 330, 331. Rapport fait à l'Institut du Mémoire de MM. Desormes et Clément sur l'alun de Rome, LVII, 327. La poussière blanche qui le recouvre en fait un de ses caractères distinctifs; Manière d'imiter cette poussière, 228. Mémoire sur cet alun comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58. Est celui de tous les aluns qui contient le moins de sulfate de fer, 71.

— de la Tolfa. *Voy.* Alun de Rome.

Digitized by Google

ALUNS (analyse comparée de différentes sortes d'), L, 154. Contiennent tous à-peu-près la même quantité d'alumine, 158. Terme moyen de la quantité d'acide sulfurique qui est combinée avec l'alumine, 158, 161. La proportion du fer qu'ils contiennent varie dans chaque sorte, 166.

— des diverses fabriques de France comparés à l'alun de Rome, LIX, 63, 64. Proportions d'acide sulfurique qui entre dans leur composition, 64, 65. Quantité d'alumine qu'ils contiennent, 67. Proportion de sulfate de potasse qui est combinée avec chaque espèce d'alun, 68. Leurs propriétés sont altérées par le sulfate de fer qu'ils contiennent, 70. Proportion de ce sel contenu dans chaque espèce d'alun, 71. Celui de Rome a la plus petite quantité de sulfate de fer, *ibid.* Comparaison des effets obtenus en teinture avec les aluns de Rome, de Bouvier, de Liége, de javelle, de Curaudau, 74. Considérés dans l'état ordinaire, leurs effets comparés avec ceux des mêmes aluns purifiés, 77. Comparaison de ces aluns dans l'état ordinaire avec ces mêmes aluns, auxquels on a ajouté des proportions croissantes de sulfate de fer, 79. Les différences qu'on obtient en teinture par les différens aluns, sont dues aux petites quantités de sulfate de fer qu'ils contiennent, 83. Ceux à base d'ammoniaque donnent les mêmes résultats que l'alun de Rome, 84, 85. Rapport sur le Mémoire de MM. Thenard et Roard relatif à l'emploi des aluns composés dans les arts, 90 et suiv.

ALUNAGE. Opération préliminaire à la teinture du coton en rouge du Levant, XXXI, 197. Mémoire sur l'alunage, LIII, 184.

AMADOU. Sa préparation, LI, 91. *Voy.* Agaric.

Digitized by Google

AMALGATION. Méthode employée dans les ateliers de Halsbruck, près Freyberg, pour cette opération, XXXVIII, 196, 197.

AMANDES amères. Contiennent de l'acide prussique tout formé, XLV, 206, 207. Leur saveur et leur odeur paroissent ne pas devoir leur amertume à cet acide, 210, 211.

AMBELAKIA. Village de la Grèce, célèbre par ses teintureries de coton, par son commerce et par l'indépendance de ses habitans, XXXI, 203 et suiv.

AMBRE gris. Est contenu dans le ventre du *physèter macrocephalus*, XLVII, 68, 69. Parages où on le trouve, 69. Ses propriétés physiques, 70, 73. Travaux de quelques anciens chimistes sur cette substance, 71. Ses propriétés chimiques, 74. En traitant cette matière par l'alcool, on peut déterminer d'une manière exacte les proportions des substances qui la forment, 79, 80, 84.

AMBULANCES volantes. Eloges donnés à cet utile invention, LVIII, 106.

AMER-JAUNE. Formé par la distillation des matières animales avec l'acide nitrique, XXXII, 116 et suiv. La même substance a été obtenue de l'extrait de saule blanc, en le traitant par cet acide, 187.

AMIDON. Conditions pour l'obtenir dans toute sa pureté, XXXVIII, 262.

AMMONIAQUE. Projet d'expériences sur sa formation par la condensation des gaz azote et hydrogène au moyen du charbon, XXXII, 24. Produit de la décomposition de l'urée, 92, 126, 144, 153, 161. Accidens qui sont la suite de sa formation dans la vessie, 156. Précipite et sépare le phosphate de chaux neutre de l'acide phosphorique,

Digitized by Google

232. Sépare l'oxide de cobalt du safre, XXXIII, 115. Danger de l'employer dans la confection de l'éther marin, XXXIV, 151. Sa formation spontanée dans l'urine, XXXVI, 262. Forme un sel triple avec le muriate de chaux, XXXVII, 168. Est produite dans la décomposition de l'eau par l'appareil électrique de Volta, 305. Sa décomposition par l'électricité galvanique, LI, 167. Cause de la répulsion qu'elle exerce sur l'huile, 227, 232.

Ammoniure de cobalt. Obtenu du safre et non du smalth, XXXIII, 115. Ses propriétés, 117, XXXIV, 197. Vice de cette dénomination, XLIV, 318.

Amphore. Sa description et son usage chez les anciens, XXXVI, 224.

Amygdaloïde de la roche de Salysbury, XLI, 233. Ses propriétés physiques; son analyse, 234.

— de Calton-Hill. Est un porphyre argileux, XLI, 234, 235. Son analyse, 235, 236.

Analyse. Utilité de la potasse pour l'analyse du chromate de fer, XXXI, 221. Moyens employés par Crell pour opérer celle de l'acide boracique, XXXV, 202. L'acide nitrique et la potasse sont les meilleurs agens pour analyser la gadolinite, XXXVI, 148, 150 et suiv. Moyen employé par Vauquelin pour trouver la soude dans la chrysolite, XXXVII, 93. Réactifs convenables pour découvrir la présence de l'acétite de plomb dans le vin, XXXVIII, 317, 318. Enumération des agens chimiques dont on fait usage dans l'analyse des minéraux, XXXIX, 296 et suiv. Les expériences de M. Darracq prouvent que l'acide oxalique et l'oxalate d'ammoniaque sont les meilleurs réactifs pour découvrir la présence de la chaux, XL, 71.

Digitized by Google

Procédés suivis par M. Kennedy pour faire l'analyse de plusieurs pierres qui contiennent de la soude et de l'acide muriatique, XLI, 225 et suiv. Procédés analytiques indiqués dans le troisième volume du Traité des Analyses de Klaproth, XLIV, 113, 255. Manière de déterminer la quantité d'arsenic dans une mine quelconque, L, 122. Avantages que les minéralogistes peuvent retirer de l'analyse pour la classification des minéraux, 200, 201. Moyen qui peut servir à séparer le phosphate de fer des autres sels du même genre, L, 209. Manière de constater la présence de l'oxide de manganèse dans une substance minérale, 250. L'existence de l'acide fluorique prouvée dans les topazes, LII, 298. Procédé dont s'est servi M. Laugier pour démontrer la présence du chrome dans les pierres météoriques, LVIII, 261, 262 et suiv. Moyens d'analyser, à l'aide de l'acide boracique, les pierres qui contiennent de l'alcali fixe, LX, 294. Procédé suivi par Vauquelin pour extraire le platine des mines de Guadalcanal, 319.

ANATASE. Son analyse, XLII, 72. Est un oxide de titane, 75.

ANDRONIA. Principe imaginaire qui figure dans la nouvelle chimie de Winterl, XLVII, 314, L, 183. Ses caractères, 183, 184. Sa préparation, 184. Ses synsomaties, 185. Ses combinaisons avec différens corps combustibles, 186 et suiv.

ANDROPOGON AUREUM. Description de cette graminée, LIII, 330.

ANECDOTES sur la culture de la chimie en Angleterre et sur quelques chimistes anglais, XXXII, 199.

ANGRÆCUM. Description de deux orchidées de ce genre, LIII, 328.

Digitized by Google

ANGUSTURE. Ses propriétés physiques et chimiques, LIX, 115, 144.
ANNALES de Chimie et d'Histoire naturelle de Brugnatelli (Extrait des), XXXI, 122, XXXIV, 187; de celles de Crell, XXXII, 283, XXXIV, 177, 270, XLIV, 26 et suiv.
— du Muséum d'histoire naturelle, XLIV, 100.
— de statistique, XLII, 332.
ANNONCE de plusieurs livres nouveaux sur les sciences physiques et chimiques, LVIII, 111.
— d'ouvrages français et étrangers, XXXVI, 218.
ANTHRACOLITE. *Voy.* Charbon incombustible.
ANTICROUON, repousseur. Nom substitué à celui de calorique, XLIV, 306, 309. Inutilité de cette nouvelle dénomination, 310.
ANTIMOINE. Observations sur sa combinaison avec l'étain, LV, 276. Difficulté d'analyser cet alliage, 279. Le meilleur procédé pour en opérer la séparation, 280.
— argentifère d'Andreasberg. Son analyse, XLV, 8.
— diaphorétique. Ne forme point d'émétique avec la crême de tartre, XLI, 53.
— natif d'Andreasberg. Ses caractères physiques, XLV, 7. Son analyse, 8.
APATITE en masse de Lyngeroth, entièrement dissoluble dans l'acide nitrique, XXXII, 196.
— de Saxe. Contient de l'acide phosphorique, 232.
APPAREIL propre à opérer l'absorption des gaz par le charbon, XXXII, 8 et suiv.
— de M. Alibert pour découvrir les miasmes putrides de l'air et des eaux stagnantes, XXXIII, 169.
— pour mesurer la dilatation des vapeurs de Bettancourt; sa description, XLIII, 138. De Gay-

Digitized by Google

Lussac, pour mesurer celle des gaz ; sa description, 158, 168.
— de distillation de M. Burkitt ; sa description, XLII, 191.
— de M. Clavelin pour mesurer l'impulsion de la flamme sous divers angles, et celle des courans d'air, XXXIII, 177, 189 et suiv.
— (Nouvel) pour la distillation du vin, LVIII, 291. Sa description, 294. Ses avantages, 296.
— permanent pour la désinfection des hôpitaux, XLVI, 124.
— de désinfection, de Cadet-de-Vaux et Dumotier ; sa description, L, 81, 82 et suiv.
— électromoteur de Davy. Formé avec un seul métal et des couches de différens liquides, XLII, 157.
— de M. Paul pour opérer le dégagement des gaz, XXXIII, 136, 138.
— de MM. Robertson et Sacharoff pour recueillir de l'air atmosphérique à une grande hauteur, LII, 132.
— à la manière de Woulf et sans lut, XXXII, 283, et suiv.
— électromoteur découvert par Volta, XXXVII, 284, XL, 248. Composé de grandes plaques métalliques, manière de les couler, XLII, 4 et suiv.
— électromoteur de Trommsdorf, XLI, 3.
— électromoteur de Ritter, perfectionné par M. Simon, XLI, 106.
— électromoteur de Cruickshank, offre un moyen de distinguer l'électricité positive de la négative, XLI, 65.
— électromoteur de Gerboin, XLI, 196.

Digitized by Google

Appareils de désinfection construits par M. Dumotier. Leur description, LII, 349, 351.

Areca. *Voy.* Palmiste.

Argent. A peu d'affinité pour l'oxigène, XXXVII, 223. Séparé du cuivre de la monnoie de billon par sa calcination avec le soufre, le muriate de soude et l'almagation, XLI, 160, 161 et suiv. Est un délétère de l'économie animale, XLII, 311.

Arborisation des métaux, et dissolution opérée par le courant galvanique, LVIII, 55. Manière dont ce phénomène a lieu, 58, 59.

Aurum cordifolium. Les fleurs de cette plante exhalent une chaleur très-considérable pendant la fécondation, LIII, 340.

Aréométrie des sels. Rapports de leur dessication déterminés par leur pesanteur spécifique ou par la densité de leur dissolution, XXXI, 127 et suiv. Inconvéniens de la première méthode, 130. Avantages de la seconde, 134 et suiv. Explication des anomalies apparentes dans les densités des différentes proportions d'eau et de sel à l'état solide, 284 et suiv. Tables des densités de divers mélanges d'alcool et d'eau prises par Beaumé, Brisson, Struve, Fagot et Blagden, XXXIII, 11. Par Beaumé, Gouvenain, Blagden et Gilpin, à différentes températures, 21 et suiv., 30, 42. Examen des courbes qu'elles présentent, 28. Raison de la préférence donnée par Ramsden et les autres auteurs, excepté Gouvenain, aux poids d'alcool et d'eau plutôt qu'à leur volume, 30, 42. Avantages des expériences de Brisson à une température, et de celles de Blagden à toute température pour la construction des alcogrades, 41.

Digitized by Google

ARÉOMETRE. Utilité de cet instrument dans la vinification, LVI, 287, 289, 299.

— universel. Sa description et ses usages, XLVIII, 330.

— de Cartier. Sa graduation, LIX, 26.

ARÉOMETRES. Sont de deux sortes; leur description, XXXIII, 6. Table de comparaison de ceux le plus généralement employés, 8.

ARÉOMÉTRITYPE. Instrument inventé par M. Descroizilles, propre à mesurer le degré de force des liquides spiritueux, acides ou salins, LVIII, 237. Sa description, 239. Manière d'en faire usage, 241. Description d'un autre moyen propre à déterminer la pesanteur spécifique des liqueurs, 255.

ARGILE. Méthode pour en déterminer la tenacité, XXXVI, 86. Qualité de la meilleure pour la fabrication des boules pyrométriques, 102, 104. Qualité qu'elle doit avoir pour être propre à faire de la bonne poterie, LI, 244.

ARGILLA *saponiformis*. Analyse de ce fossile, LVI, 150.

ARGUEL. Nom que les Arabes donnent à une espèce de *Cynachum* qu'ils mêlent au séné, LVI, 164. Lieux où croît cette plante, 165. *Voy.* Séné.

ARNICA. Caractères botaniques et physiques de cette plante, LV, 34, 35. Lieux où elle croît, 36. Ses propriétés médicinales sont fortement préconisées par les médecins allemands, 37. Phénomènes qu'elle présente considérée chimiquement, 38. L'acide qu'elle contient paroît être une modification de l'acide gallique, 40.

AROMATES. Employés par les anciens pour parfumer les vins, XXXVI, 47, 129, 142.

Digitized by Google

Arome des plantes. Sa dissolution dans le vinaigre, 129.

— de vin. Se renforce par la vétusté; ne peut en être extrait sans altération, XXXVII, 34.

Arragonite. Est de la même nature que le spath d'Islande, LVIII, 208, 209. *V.* Spath d'Islande.

Arsenic. Son oxidation dans le gaz azote, XXXIV, 20.

— (Nouvelles expériences sur les contrepoisons de l'), XLII, 159. Inefficacité des moyens proposés par Navier, 162. Ce métal allié à un autre n'a point d'effets délétères, 171. S'oxide avec la plus grande facilité, et acquiert en s'oxidant des propriétés vénéneuses plus fortes, 173. Moyens curatifs indiqués par M. Renault, 177 et suiv. Moyen pour déterminer la quantité de ce métal dans une mine quelconque, L, 122. Combiné avec un autre métal, perd une grande partie de ses qualités délétères, LI, 121, 122.

Arseniate de cerium, L, 263. Ses caractères, 264.

— de cobalt. Manière de l'obtenir; ses caractères, LX, 270, 271.

— de cuivre. Analyse de quelques variétés de ce sel, XLV, 44 et suiv.

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

— de fer. Proportion de ses principes, XLV, 55.

— de fer cuivré. Son analyse, XLV, 54.

— de plomb. Son analyse, L, 123.

Arsenite de cobalt. Sa préparation, LX, 270. Ses caractères, *ibid.*

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

Art (De l') d'employer les médicamens, par Jadelot, LVI, 107. Extrait de cet ouvrage, *ibid.*

Digitized by Google

ARTS chimiques. Essai sur leur perfectionnement, XXXIII, 294, XXXIV, 113, XXXV, 113.

ARUNDO *phragmites*. Contient de la silice, XXXII, 169.

ASCHER-HUBEL. Cime basaltique de Saxe, XLVI, 186.

ASPARAGOLITHE. Pierre dont le nom dérive de sa couleur verte, XXXII, 194.

ASPERGES. Leur analyse mécanique; propriétés physiques et chimiques du suc qu'on obtient par ce moyen, LV, 152, 153; contient une matière insoluble dans l'alcool, et deux autres qui s'y dissolvent, 155. Examen de leur suc filtré; contient de l'albumine et plusieurs sels, 156, 158. Propriétés de l'acide qu'on en obtient; n'est point de l'acide malique, comme on l'a avancé; les expériences prouvent que c'est de l'acide phosphorique, 160, 162, 164. Contient une matière végéto-animale, 166, 167. Caractères du sel qu'on y a trouvé; paroît être triple, 167, 168. Découverte d'un nouveau principe végétal dans ces plantes, LVII, 88; propriétés de cette nouvelle substance, 90. Conjectures sur sa composition, 92.

ASPHALTE. Donne une substance analogue au tannin lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVII, 116. *Voy.* Substance tannante artificielle.

— d'Albanie. Ses propriétés physiques, XLV, 27, 28. Son analyse, 29.

ASTRINGENS. LII, 244.

ATELIERS d'aciération, de cloutaison, de laminage. Choix de leur emplacement, XXXV, 124.

— de fonte. Choix de leur emplacement, XXXV, 123.

Digitized by Google

Atômes. Loix hypothétiques de leur attraction et répulsion, XLIV, 306.

Aubertia. Genre nouveau de plantes; description des espèces qui le composent, LIII, 105.

Augit. Son analyse, LI, 198. Diffère du pyroxène d'Haüy, 179.

Automolites. Résultat de leur analyse, LVIII, 100.

Autruche. Projet de naturaliser en Europe celle de Magellan; avantages qu'on en retireroit, LI, 8.

Avis concernant la publication des Annales de chimie, L, 214.

— sur l'augmentation du prix de l'abonnement des Annales de chimie, LVII, 328.

Avivage le plus simple pour augmenter l'éclat du rouge d'Andrinople, XLVIII, 241.

Azote. Son excès nuisible évacué par les urines par le moyen de l'urée, XXXII, 152 et suiv. Est un oxide d'hydrogène, selon Wiegleb et Girtanner, XXXIII, 230, XXXIV, 16, XXXV, 23. Est cause de la couleur verte des corps, selon Girtanner, XXXIV, 34. Ne provient point de la décomposition de l'eau, XXXV, 25, 27 et suiv.

B.

Baerenstein. Cette cime est composée de gneis qui supporte un plateau basaltique, XLVI, 184.

Baguettes d'artillerie propres à remplacer les cordes et lances à feu, LIX, 314. Bois les plus propres à leur construction, 318, 319. Comparées aux lances à feu, avantages qu'elles ont sur ces dernières, 322. Mode de leur préparation, leur forme, 323. Leur dessication, 324, 327.

Digitized by Google

BAROMETRES portatifs de Maigné, XLVII, 213 et suiv.

BARYTE. Son attraction pour la chaux, XXXI, 246; la silice, 250; l'alumine, 255; nulle pour la strontiane, 251. Décompose le phosphate de chaux, XXXII, 242.

— pure. Sa préparation, XXXIX, 302. La causticité qui caractérise celle qui est extraite du nitrate de baryte paroît ne pas lui être propre, 324. Elle perd cette saveur âcre lorsqu'elle est traitée à la lampe de l'émailleur, ou chauffée dans un creuset, 325. Note d'un des rédacteurs à ce sujet, 327. Ne doit point sa causticité à l'absorption de l'azote de l'acide nitrique, XL, 64. Procédé pour l'obtenir pure, 65, 66. Réponse de M. Payssé aux remarques de M. Dartigues concernant cette terre, 208. Opinions de plusieurs chimistes sur sa nature, XLIII, 185, 191. Décompose le prussiate de potasse, 190. Ne décompose point les muriates de soude et de potasse, XLIX, 96, 98. Conserve son rang avant les alcalis quant à son affinité seulement pour l'acide sulfurique, 105.

BASALTE. Peut suppléer à la pouzzolane dans la composition du mortier, XXXVII, 262, 263 et suiv. A été connu des anciens, XLVI, 172. Les basaltes antiques ne sont point volcaniques, selon Dolomieu, 172, 173. Ses propriétés physiques les plus saillantes, 179. Son analyse, par Klaproth et Kennedy, 180. L'explication de l'origine aqueuse des basaltes est plus simple et plus naturelle, 237.

— de Carlsbad. Contient une très-grande quantité de fragmens calcaires, XLVI, 241, 242.

Digitized by Google

— prismatique de Hasenberg. Son analyse, XLIV, 118.

— de Staffa. Contient de la soude et de l'acide muriatique. Son analyse, XLI, 232.

Basaltes de Lusace, XLVI; 189, 190.

— de Saxe (Rapport fait à l'Institut d'un mémoire sur les), XLVI, 170 et suiv., 225. Sont d'origine aqueuse, selon Werner et plusieurs minéralogistes allemands, 176. Suivant d'autres, sont des produits volcaniques, 176, 177 et suiv.

Batterie électrique de Teyler, XL, 293.

Benoite. Examen chimique de cette racine comparée au quinquina, LIV, 287. Son analyse démontre l'identité de ses principes avec ceux de l'écorce du Pérou, 294, 298. Formule d'une décoction dans laquelle elle entre, 300. *Voy.* Saule blanc.

Benzoate de cerium. Ses propriétés, L, 265.

Beril de Nertschinsk, en Sibérie; son analyse, XLIV, 27.

— de Saxe. Nouvelle analyse de cette pierre, par Vauquelin, XLVIII, 134.

— bleu de Sibérie. Résultat de son analyse, XLIV, 38.

— de Sibérie. Proportions de ses parties constituantes, XL, 109.

Beton. Mortier destiné à retenir l'eau, XXXVII, 260. Manière de le préparer, 261.

Bette-rave. M. Achard a retiré de la racine de cette plante un sucre très-blanc et parfaitement pur. Toutes les espèces de *beta* donnent du sucre, mais on doit préférer la *beta vulgaris* qui a sur les autres de très-grands avantages, XXXII, 163 et

Digitized by Google

suiv. La variété de cette espèce à racines en faisceaux et à écorce rouge, est sur-tout riche en matière saccharine, XXXIII, 67. Conditions pour que la culture de cette racine la rende très-productive en sucre, 67. Produit plus abondant retiré de la bette-rave crue, XXXV, 145. Raison de la préférence que M. Achard donne à cette racine cuite, XXXVII, 228. Les parties constituantes de cette racine sont au nombre de dix, d'après l'opinion de M. Lampadius, XXXVIII, 76. Influences extérieures qui font varier les proportions de la partie saccharine dans la bette-rave, 78. Moyens proposés pour en multiplier la culture en France, 329.

— jaune de Castelnaudari est préférable à la bette-rave champêtre pour l'extraction du sucre, XLII, 294.

Beurre d'antimoine. N'est point un muriate oxigéné, XXXII, 261.

— de cacao. Procédé préférable à celui de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVIII, 27.

Bibliotheque britannique. Extraits de ce journal par Berthollet, XL, 166, XLI, 59, 177, XLII, 33, 153, 276, XLIII, 97, 213, 324, XLIV, 40, 145, XLV, 96, 166, 254, XLVI, 73, 166, 273, XLVII, 262, LII, 47.

— italienne. Extraits de cet ouvrage, XLVII, 203, XLVIII, 98, 185.

Bierre de quinquina. Manière de la faire et d'en retirer un très-bon vinaigre, XLIV, 330.

Bile. Soumise à l'action galvanique, XLV, 195, 196. Effets résultans de cette action, 199, 200, 205.

Digitized by Google

Bismuth. Son emploi dans la confection de l'émail, XXXIV, 208.

Blanc de baleine. Diffère des autres espèces de cires par sa texture cristalline, XLVI, 85. Action des réactifs sur cette substance, 86.

Blancs d'œufs. Servent à clarifier les vins, XXXVI, 231.

Blanchiment par le muriate oxigéné de soude, XXXI, 11. Celui qui s'opère par la lessive berthollienne a été employé depuis longtems et avec succès par M. Oberkampf, LVIII, 324. Avantages de cette méthode sur l'ancienne, 325.

— du linge par le moyen des lessives alcalines et de la vapeur, XXXVIII, 291, 294. Avantages de ce nouveau procédé, 295.

— de la pâte du papier par la méthode de M. Berthollet, XXXIX, 137, 138. Description de l'appareil qui sert au dégagement de l'acide muriatique oxigéné, 143. Choix et préparation du chiffon, *ibid.* Evaluation du prix des liqueurs blanchissantes et des bénéfices qu'offre ce procédé, 154, 155.

— Théorie de cette opération, LII, 255. Procédés à suivre, 256.

Blancheur. Sa définition, LIV, 16.

Blanchisseries. Demandent un sol humide, XXXV, 123.

Blé de Turquie. Son examen chimique, LX, 61. Contient un principe sucré, mais qui n'est point susceptible de cristallisation, 64, 65. Ne doit pas être employé pour en extraire le sucre du commerce, 66.

Blende. *Voy.* Oxide de zinc sulfuré.

Bleu de Prusse. Celui obtenu par le prussiate de potasse et l'oxide de fer est de la plus grande beauté,

Digitized by Google

XLVI, 157. Préparé sans alun, ses caractères, LX, 186. Manière dont il se comporte avec les alcalis, *ibid.* Est mélangé ordinairement avec plusieurs sels, 188. Sa distillation, 210. *Voyez* Prussiate de fer.

Bois. Quantité comparative de chaleur qu'ils répandent en brûlant, XXXIII, 175.

— bitumineux (Rapport sur une fouille de), XLV, 327. Ses caractères physiques, 329. Est susceptible d'être travaillé au tour, 330. La somme de chaleur qu'il produit en brûlant est plus considérable que celle du charbon, 331, 332. Son analyse, 332, 333.

— de gayac. Est le meilleur des non-conducteurs partiels de l'électricité, XXXIV, 97.

— mort. Son action sur l'atmosphère, L, 232.

Borax. Son emploi dans les fondans des émaux colorés, XXXIV, 206; dans la verrerie, XXXV, 325; pour la réduction des métaux, XLIX, 222, L, 220, 270.

Boucheries. Les inconvéniens qu'elles offrent ne sont pas assez graves pour qu'on doive les placer hors des villes, LIV, 92.

Bouillon d'os. Rapport sur son analyse, XLIX, 150. Ne contient point d'acide, 154, 155. Sels qui y sont dissous, 157, 158, 159.

— de viande. Son analyse, XXXV, 50. Contient du phosphate de chaux, XLIX, 160, 161.

Boules de Mars. Leur préparation avec de l'alcool préférable à celle par l'eau seule, XXXIII, 249.

— pyrométriques. Leur fabrication, XXXVI, 100.

Bouteilles. De la fabrique de M. Sajet. Expériences faites pour en constater la qualité, XXXII, 307 et suiv.

Digitized by Google

Bouzin. Espèce de tourbe qui forme la croûte des prairies mouvantes. Conjectures sur sa formation, XXXIV, 248 et suiv.

Boyauderie. Les établissemens où elle se pratique entraînent quelques dangers pour les voisins, LIV, 89, 100.

Briquetage. Procédés suivis aux environs de Dunkerque pour la fabrication des briques, 282. Les briques de l'intérieur de la France sont mieux cuites et durent plus longtems, 285.

Brouillard d'une nature particulière, observé le 14 nivose à Maëstricht, XXXIII, 217. Expériences proposées par M. Parmentier pour déterminer d'une manière précise la nature du brouillard, 223, 224.

Bulletin des sciences de la société philomatique de Paris; objet de ce journal, XLI, 222.

— de la société de pharmacie de Paris, XLI, 329.

C.

Cachou. Est presqu'entièrement composé de tannin, XLI, 309. Les expériences de Davy prouvent qu'il contient environ la moitié de son poids de ce principe, LVI, 201. Traité par divers réactifs, 202. Produits de sa distillation, 203. Ses composans, 205.

— du Pégu. Fournit, par l'action de l'acide nitrique, une grande quantité d'acide oxalique, LVIII, 218.

Cade. Vase des anciens. Sa mesure, XXXVI, 235.

Café. Gaz particulier contenu dans son fruit, XXXV, 103. Note sur un principe végétal particulier que M. Chenevix y a découvert, XLIII, 326. Action des divers agens chimiques sur ce principe, 327.

Digitized by Google

et suiv. Moyens employés en Hollande et dans la Belgique pour le remplacer, LIX, 305. Mémoire sur café, LVIII, 266. Café sec traité par l'eau, 267. Produits de sa distillation, 268. Traité par l'alcool, 269. Substances que contient le café sec, 270, 271. Germe dans l'eau bouillante, 271, 272. Celui de Moka diffère des autres espèces par quelques-uns de ses principes, 272. Phénomènes qu'il présente pendant sa torréfaction, 272 et suiv., LIX, 296. Influence de cette opération plus ou moins prolongée, LVIII, 273, 274. Café torréfié, son infusion à l'eau froide, à chaud; sa décoction, son extrait, 276, 277. Effets de ces différentes manières de le traiter, 279. Sa distillation, *ibid.* Infusions et décoctions comparées, 280, LIX, 298, 300. Examen de ses cendres, LVIII, 282. Préceptes relatifs à son usage économique, 289. Extraits d'un mémoire manuscrit de M. Payssé sur le café, LIX, 196, 292. Expériences pour y rechercher le principe nouveau entrevu par M. Chenevix, 197 et suiv. Quantité d'extractif qu'on a trouvé dans sa décoction aqueuse et alcoolique, 212. Autres produits de cette substance, 213, 215. M. Payssé n'a pas pu y reconnoître le tannin, 217, 218. Usage et méthode de le préparer comme boisson, 293. La semence n'est pas la seule partie du fruit qui puisse fournir une liqueur agréable, 305.

— à la sultane. Préparation usitée dans le royaume d'Yemen, LIX, 305.

CALAGUALA. Ses propriétés physiques, LV, 22. Action des réactifs sur la décoction de cette racine, 23. L'alcool en extrait une substance résineuse et une matière sucrée, 24, 25. Elle contient une

Digitized by Google

matière amylacée qui lui est enlevée par l'acide nitrique, 28, 29. Résumé des substances qui la composent, 30. Son analyse a démontré l'analogie de ses principes avec ceux des autres fougères, 31.

Calcédoine bleue de Sibérie. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.

Calcination des matières vitrifiables. Son utilité, XXXV, 309.

Calculs urinaires de l'homme. Diversité de leur nature, XXXII, 182. Analyse d'un calcul vésical de cochon, 184. Travaux de MM. Fourcroy et Vauquelin sur les calculs, 213. L'analyse de ces substances y a démontré, outre l'acide urique et le phosphate de chaux, déja connus, cinq autres matières constituantes non connues jusqu'à ce jour, 216. Calcul analysé par le professeur Vurzer; ses caractères physiques, LX, 310. Son examen chimique, 310 et suiv. Ceux qu'on nomme muraux ont pour base solide de l'oxalate de chaux, XXXII, 220.

— biliaires. Expériences comparatives sur leur matière cristalline, XLVI, 90.

Callipteris. Description des espèces qui composent ce genre de plantes, LIII, 93.

Calorique. Celui des gaz absorbés par le charbon est-il rendu libre ou condensé, XXXII, 19. Influence de son élasticité sur celle des corps, XXXIII, 100 et suiv., 110. Agit contre la force de cohésion, XXXVI, 317.

— lumineux. Est regardé comme la cause de l'acidité, par M. Wintsel, XLVII, 313.

Caminolithe. Base de son système, XXXIII, 195.

Camphre. Ses caractères physiques, XXXIV, 46. Sa conversion en huile par des distillations répé-

Digitized by Google

tées avec une terre bolaire, XXXV, 32. Cause de ses tournoiemens sur l'eau, XXXVII, 49, 52, 54, 56. A les mêmes mouvemens d'agitation sur le mercure que sur l'eau, XL, 9. Cause de ce phénomène, selon Prevost, 28. Expériences de Carradori sur la diversité de ses mouvemens sur l'eau et le mercure, XLVIII, 200, 205, 206 et suiv.

— produit artificiellement dans l'huile de thérébentine dans laquelle on a incorporé du gaz acide muriatique, LI, 270. Diffère de celui que fournit le *laurus camphora* par quelques propriétés physiques et chimiques, 278, 279. Examen des eaux mères de cette substance camphorique, 280.

CANELLE. Ses caractères physiques, XXXIV, 46.

CANNE à sucre. Donne de l'ammoniaque à la distillation, LVII, 151. Fournit la moitié de son poids en vesou, *ibid.* *Voy.* Suc de cannes, et Sucre.

CANTHARIDES. Caractères physiques de ces insectes, XXXIV, 46, XLVII, 225. Lieux où on les trouve, *ibid.* L'émanation des cantharides vivantes est très-nuisible, 226, 227. Manière de les récolter, *ibid.* Leur conservation est facile, 228. Ne perdent pas de leur énergie en vieillissant, 229. Leur analyse, par Thouvenel, 230, 231; par M. Beaupoil, XLVIII, 29, 33. Propriétés des différens matériaux obtenus par l'eau, l'alcool et l'éther, XLVII, 230, 231, XLVIII, 33 et suiv. La nature de l'acide qu'elles contiennent n'est pas déterminée, 35, 36. Proportions de leurs principes constituans, 39. Propriétés physiologiques des cantharides et de leurs matériaux immédiats, 39 et suiv.

CANTHARIS. Accouplement non naturel d'un insecte

Digitized by Google

de ce genre avec la femelle de l'élater noir, XXXIV, 190.

Carbonate d'ammoniaque produit par la décomposition de l'urée, XXXII, 92, 96, 99, 126, 144, 153, 161; de l'urine putréfiée, 161.

— de baryte. Soluble dans un excès de son acide, n'exerce aucune affinité pour les carbonates de chaux et de strontiane, XXXI, 252. Distillé avec du charbon, donne du gaz oxide de carbone, XXXIX, 45. Moyen économique et prompt pour préparer ce sel, LI, 177.

— de baryte naturel. Ne contient pas d'eau combinée; n'est pas décomposable par la chaleur, XLII, 283. Proportions de ses principes, XLIII, 294. N'est pas dissous par les acides nitrique et muriatique concentrés, et par l'acide sulfurique étendu, 300. Cause de ce phénomène, 301.

— de cerium. Caractères de ce sel, L, 263, LIV, 56. Manière de former cette combinaison, *ibid.*

— de chaux. Existe dans les os, XXXII, 235. Son emploi dans la verrerie, XXXV, 327. Sa présence dans l'urine et dans les calculs urinaires, XXXVI, 263, 364. Décomposé par le zinc donne beaucoup de gaz oxide de carbone, XLI, 64. Est employé avec utilité dans le garançage, 126, 132. Est de toutes les substances minérales la plus importante dans les considérations géologiques, LIX, 172.

— de cobalt, LX, 261.

— de cuivre artificiel. Proportions de sels composans, XXXII, 29. Sa couleur, *ibid* et suiv.

— natif. Son analyse, XXXII, 31.

Digitized by Google

— de Niccolane. Ses caractères, LIV, 307.

— de fer. *Voy.* Mines de fer spathiques, et Fer spathique.

— de magnésie. Ne peut point remplacer le sulfate de cette base, LVII, 203.

— de magnésie natif. Est très-rare, XLVII, 85, 86. Fait la partie dominante de la pierre de *Castella-Monte*, 86.

— de nickel, LX, 276.

— de plomb. Composé d'oxide de plomb jaune et d'acide carbonique, XLII, 239. Proportion de ses composans, LX, 17, 135.

— de potasse. Son action sur le phosphate acidule de chaux, XXXII, 233. Sépare le tannin de sa dissolution par une affinité supérieure pour l'eau, XXXV, 33. Moyen d'épreuve pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 28. Procédé pour l'obtenir du tartre, 32. Corrections à ajouter aux procédés usités pour sa préparation, proposées par M. Steinacher, LV, 79.

— de soude. Peut être substitué avec avantage à la soude brute dans les fabriques, L, 94; dans la verrerie, 100; dans le blanchiment, 104, 105. Avantage de la substitution de ce sel à la soude brute, LX, 19. Espoir d'une très-grande fabrication de ce sel en France, 20. Celui qu'on retire de toutes les cendres est toujours avec excès de base et a des proportions constantes d'acide carbonique, 44, 46.

Carbone. Est plus abondant dans le sang artériel que dans le sang veineux, XXXVI, 91. Expériences pour trouver sa principale source dans les végétaux, XLVII, 204.

Digitized by Google

CARMIN. Sa décoloration par l'oxigène et la lumière dans l'hygromètre de Lestie, XXXV, 11. Moyen d'y remédier, 12.

CARTHAME. (Expériences et observations sur la composition chimique de la fleur de); XLVIII, 283. Lieux où croît cette plante, *ibid.* Propriétés de sa partie colorante jaune, 289. Traitée par l'alcool, lui cède plusieurs de ses matériaux, 292, 296, 297. Action de l'eau à des températures inégales sur cette fleur, 299. Agens qui dissolvent sa partie colorante rouge, 306, 307. Matériaux retirés du carthame, 311, 312. Observations sur le mémoire de M. Dufour, L, 73. Moyen d'extraire de cette fleur une très-grande quantité d'albumine, 78.

CASSEROLES de fer étamées avec du zinc, proposées par M. de la Folie, pour remplacer l'ancienne vaisselle de cuivre, LI, 62, 63. Défauts de ces ustensiles, *ibid.*

CASSONADE. Favorise la fermentation du moût de raisin trop aqueux, XXXVI, 21, 36.

CATARACTE. Causes qui produisent cette maladie du cristallin, LIII, 319.

CAUSTICITÉ. Quelle est sa cause, suivant M. Winterl, L, 179.

CÉMENTS. Leurs diverses espèces, cas où ils doivent être employés, XLII, 189, 190.

CENDRES que les végétaux laissent après leur combustion. Les principes qui les composent varient selon le sol et selon les circonstances de la végétation, L, 242, 243. Proposées par Proust pour enlever au suc de raisin l'excès des acides citrique, malique et tartareux qui rendent le vin vert, LVII, 261, 264.

Digitized by Google

— bleues. Nature de leur principe colorant, XXXII, 46.

— gravelées, proviennent de la combustion des lies de vin, XXXVII, 33.

— de peuplier; contiennent plus de potasse que celles de chêne, XXXVIII, 94.

CENTIEME. Mot proposé pour être substitué au mot degré dans la graduation des pèse-liqueurs, LVIII, 249. *Voy.* Pèse-Liqueur, et Aréométritype.

CENTAURÉE. Ne paroît pas jouir de la propriété fébrifuge, LIX, 143.

CÉRAT de blanc de baleine. N'est point utile, LVIII 39.

CÉRÈS. Planète découverte par M. Piazzi, XLIV, 291. Son mouvement, 298.

CERITE. Description de ce minéral; ses propriétés physiques, L, 245, LIV, 31, 32. Son analyse, L, 252, LIV, 32 et suiv. Nouvelles expériences sur cette substance, LIV, 28. Proportion dans laquelle y est contenu le métal nouveau, 37, 41. Analyse du cérite mêlé d'actinote et de pyrites cuivreuses, 41 et suiv. *Voy.* Cerium.

CERIUM. Nouveau métal découvert dans le tungstein de Bastnas, L, 245, LIV, 28. Son analyse quantitative, L, 248. Manière d'obtenir pur l'oxide de ce métal, 253. Examen des propriétés de cet oxide, 254, LIV, 46. Manière dont il se comporte lorsqu'on le soumet à l'action de la chaleur, de l'air, des acides, etc., L, 256, 260, LIV, 46, 47 et suiv. Son affinité pour les acides n'est pas très-puissante, 51. Peut être séparé du fer par

Digitized by Google

les hydrosulfures, 57. Réduction de son oxide, 59.

Cérusе. *Voy.* Carbonate de plomb.

— d'antimoine. Oxide de ce métal à 32 p. $\frac{2}{3}$ d'oxigène, XXXII, 262.

Chaine basaltique de la Saxe. Sa description, XLVI, 181, 182.

Chaleur. Manière dont elle se distribue dans une chambre, XXXIII, 180, 213. Cause de son développement dans l'économie animale, XXXIV, 274. Sa production dans la fermentation, XXXVI, 24. Manière dont elle modifie les lois de l'affinité, XXXVII, 165. Sa transmission à travers le mercure et l'huile contenus dans des vaisseaux de glace, XLII, 195. Ses effets peuvent être modifiés par la compression, LIX, 170, 173. Expériences faites par Halle à ce sujet, 174. Conséquences que ce physicien a tirées de ses observations, 177. Expériences et observations sur la chaleur et le froid produit par la condensation et la raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103.

— latente, LIII, 32.

Chalumeau. Son utilité dans l'analyse des minéraux, XXXIX, 305.

— (Mémoire sur l'usage du), XLV, 113. Inconvéniens des moyens usités pour lui fournir de l'air, 113, 114. Description du chalumeau hydrostatique proposé par M. Robert Harn-Jun, pour remplacer celui qu'on emploie ordinairement, 115 et suiv. Mode d'action de ce dernier instrument, 120, 121. Ses usages, 123. Adapté à la cuve pneumato-chimique, avantages qui en résultent, LX, 81.

Digitized by Google

CHALOSSE. Espèce de raisin peu riche en principe sucré; mûrit tard, LVI, 291.

CHAMEDRIS. Sa propriété fébrifuge est douteuse, LIX, 143.

CHARBON. Parfaitement éteint, a la propriété d'absorber avec plus ou moins de rapidité les différens gaz, XXXII, 7, 11. Les abandonne par l'effet d'une température même inférieure à celle de l'eau bouillante, 13. Chargé d'hydrogène, quelle est son action sur les autres gaz, 14. Imprégné d'oxigène, offre les mêmes phénomènes, 15. Manière dont il purifie les eaux corrompues, 21 et suiv., XLIII, 86, LIX, 96 et suiv. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 98. Celui du résidu de l'éther sulfurique est en partie soluble dans l'eau et dans l'alcool; peut former des teintures brunes au moyen du muriate d'étain, XXXV, 43. Contient des traces de plusieurs terres, 44. Inflammation spontanée du charbon de bois de bourdène dans le bluteau de la poudriere d'Essone, 93. Donne, par la calcination avec les écailles de fer et plusieurs autres oxides métalliques, de l'air fixe mêlé d'un gaz inflammable, XXXVIII, 278, 279, 286. *Voy.* Gaz oxide de carbone. Fortement chauffé, n'est plus susceptible de dégager de gaz, XXXIX, 30. Absorbe l'humidité de l'atmosphère, XLII, 123. Différentes espèces de charbon soumises à une forte action du feu, ne contiennent plus d'eau ni d'hydrogène, 129, 130, 134. Cause de sa couleur terne ou brillante, 133. Se combine avec le soufre à une haute température, 135. *Voy.* Soufre carburé. Décolore les substances végétales, avec dégagement de gaz acide

Digitized by Google

carbonique, XLIII, 91. Application de cette propriété, 92. A froid, ramène le sublimé corrosif à l'état de muriate de mercure doux, XLIV, 181; décompose ce sel à chaud, 182. Inconvénient de sa combustion à l'aide du gaz oxigène pour l'usage du chalumeau hydrostatique, XLV, 129. Est remplacé avantageusement par le gaz hydrogène, *ibid.*, 130. Contient quelquefois du phosphore qui peut devenir la cause de son inflammation spontanée, XLVIII, 270. A une grande influence sur les produits de la nature et des arts, 271. Traité par l'acide nitrique, donne une substance analogue au tannin, LVII, 122. Berthollet pense qu'il peut avoir des avantages pour la conservation des vins, LIX, 100.

— végétal. Ses propriétés et son usage, XLIX, 62, 63. Est employé à New-York contre une maladie herpétique, 64, 65. Uni au quinquina, forme une poudre anti-scorbutique, *ibid.* Administré avec succès dans les fièvres putrides, *ibid.*

Chaux. Obtenue cristallisée par Trommsdorf, XXXI, 13. Son attraction pour la baryte par la voie humide, 248; pour la silice, 250; pour l'alumine, 255; nulle pour la strontiane, 251; pour la zirrone par la fusion, 259. Cause de la chaleur produite pendant la combinaison de la chaux vive avec l'eau, 284. Unie avec différentes proportions d'eau, tableau de leur pesanteur spécifique, 287. Sa présence dans la noix de galles, XXXIV, 131. Son emploi dans la vitrification, XXXV, 327. Ne peut enlever tout l'acide carbonique à la potasse, XXXVI, 308. Séparée d'un sel calcaire

Digitized by Google

par les alcalis, reste en dissolution dans 50 parties d'eau, XXXVII, 167. Ses proportions dans les divers mortiers, 254, 255. Manière de l'éteindre, 255, 256. Est de toutes les bases celle qui a le plus d'affinité pour l'acide tartareux, XLI, 55. Son action sur l'huile essentielle de romarin, XLVII, 50. Employée par Deluc comme moyen hygroscopique, XLIX, 85. Employée dans le blanchiment, pour rendre l'alcali dont on fait usage, plus caustique, L, 99, 104, 105. Celle qui est cuite par le bois, contient toujours de la potasse, LX, 53. Nécessité de la laver préalablement lorsqu'on veut l'employer à des expériences, ou comme médicament, 55.

— primitive des Alpes. Sels qu'elle contient, XLIX, 255.

— carbonatée de Pesay. Ses caractères physiques, LVIII, 87. Son analyse, 88, 90.

— maigre. Ses propriétés, XXXVII, 257. Manière de préparer l'artificielle, 259.

— Sulfatée. Sa définition, LVII, 305.

CHEMINÉES. Irrégularité de leurs courans d'air, XXXIII, 188. Causes qui les font fumer, 199 et suiv., 206. Mécaniques imaginées pour y remédier, 204, 212. Proportions de l'âtre et de leur tuyaux, 206 et suiv., 212.

— calorifères salubres. Rapport fait à l'Institut sur ces cheminées, LV, 5. Leur description, 8, 9. Brûlent sans odeur toute sortes de combustibles, et sans aucune vapeur, 10, 11.

CHEVEUX. Contiennent du soufre, XXXIV, 70.

Digitized by Google

Employés par Saussure pour la construction d'un hygromètre, LIV, 157. Sont affectés très-promptement par le changement d'humidité de l'air, *ibid.* *Voy.* Hygromètre. (Extrait d'un Mémoire sur les cheveux), LVIII, 41. Ne se dissolvent dans l'eau qu'à l'aide de la haute température de la machine de Papin, 42, 43. Caractères de la matière colorante que laissent dans ces dissolutions les cheveux noirs et rouges, 43, 44. Leur dissolution dans une eau potassée précipite le plomb en noir, 45. Manière dont ils sont affectés par les acides, 45, 46. Leur incinération; substance qu'elle y fait découvrir, 47. Action de l'alcool sur les cheveux rouges et noirs, *ibid.* Causes de leurs colorations diverses, 49. Conjectures sur leur changement subit de couleur qui survient dans de violentes affections de l'ame, 50. Nature de la substance animale qui en forme le corps, 51, 52.

CHIMIE. Son état actuel en France; de son enseignement, de sa culture, de son application aux arts, XXXII, 206. Influence de sa théorie sur sa pratique pour les progrès des arts, XXXIV, 106.

— optomatique, par M. Courejolles. Plan de cet ouvrage, XXXI, 225 et suiv.

CHICORÉE sauvage. Sa racine est employée en Hollande et dans la Belgique en guise de café, LIX, 307. Tems où on la cueille, 308. Préparation qu'on lui fait subir, 309. Sa torréfaction, 310. Proportions dans lesquelles on la mêle au café, 311. Autres substances employées dans le même but, 312. *Voy.* Café.

Digitized by Google

CHIROCEPHALE. Insecte aquatique découvert et décrit par M. Prevost, XLII, 310.

CHLORITE blanche argentée. Caractères physiques de cette pierre, XXXVII, 182. Son analyse, 183, 184 et suiv. Diffère de la chlorite verte par l'absence de la magnésie, 189.

CHOCOLAT. Etoit la boisson favorite des Mexicains, XLV, 139. Est un aliment léger et de facile digestion, 141. Abus qui se commettent dans sa fabrication, 144 et suiv. Son analyse chimique, 143, 144 et suiv. Contient du fer et de la chaux, 144, 145.

CHOU palmiste. Fruit du palmiste, LIII, 95.

CHOU-RAVE. Produit une mauvaise espèce d'eau-de-vie, LVI, 215.

CHROMATE de fer de la bastide de la Carrade. Ses caractères physiques, XXXI, 220. Actions des divers agens chimiques sur ce sel, 220, 222 et suiv. Proportions de ses composans, 224.

— de plomb. Sa couleur jaune peut être utile en peinture, LIII, 225.

— de potasse. Couleur de ses précipités par différens sels métalliques, XXXII, 76.

CHROME. Existe dans quelques fossiles d'Allemagne, XXXII, 318. Couleur de son grain métallique, XXXIV, 275. Couleur grise de plomb de ce métal réduit par Gmelin, XXXIV, 275. Observations pour servir à l'histoire du chrome. Rapport à l'Institut sur un Mémoire de M. Godon qui a ce titre, LIII, 222. M. Laugier a constaté son existence dans les pierres météoriques en les traitant

Digitized by Google

par la potasse, LVIII, 261 et suiv. *Voy.* Pierres météoriques, et Plomb rouge de Sibérie.

Chrolithe. Remarquable par la combinaison de l'acide fluorique avec l'alumine, XXXII, 194. Ses caractères extérieurs, XLIV, 125, 126. Proportions de ses composans, 127, 128.

— du Groënland. Analyse de cette pierre par Klaproth, XXXVII, 87; par M. Vauquelin, 89, 90. Matériaux qui la forment, 93.

Cinabre hépatique d'Idria. Résultats de son analyse, LVIII, 307, 309. *Voy.* Oxide de mercure sulfuré rouge.

— du Japon. Ses caractères, LVIII, 303. Son analyse, 304, 305.

— de Neumarrktel, en Carniole. Ses propriétés physiques, LVIII, 305. Son analyse, 306.

Cire de l'arbre cirier. Ses propriétés physiques, XLIV, 141, 149, XLVI, 77, 78. Manière dont on la recueille dans les colonies, XLIV, 143. Est soluble dans l'alcool, 146. Son examen par les réactifs, 149, XLVI, 78. Forme des savons avec les alcalis, 150. Dissout la litharge, XLIV, 151. Procédé pour la blanchir, 152. Doit être considérée comme une huile fixe rendue concrète par une addition d'oxigène, XLVI, 82.

— d'abeilles. Ses propriétés physiques diffèrent de celles de la cire de mirthe, XLVI, 83. Opinions des chimistes sur sa solubilité dans l'alcool, 84.

Citrate de cérium. Ses caractères, L, 266.

Clarification, Celle du vin peut s'opérer d'elle-

Digitized by Google

même et préserve cette liqueur du danger de tourner, XXXVI, 138, 139. Consiste à tirer le vin de dessus la lie, 225, 226. Sert à séparer les corps suspendus dans les liquides, XXXIX, 113, 114. Spontanée, altère les liqueurs fermentescibles, 116. Par filtration; le choix des filtres doit être relatif à la nature du fluide qu'on veut clarifier, 117. Est insuffisante pour purifier l'eau de la mer, 128. Choix des agens propres à rendre la transparence des liqueurs parfaite, 131. Opérée par la chaleur, 133, 134. Expériences sur la clarification des vins et de la bierre, LII, 179. Manière d'employer l'albumen pour celle du vin, 180. Ce mode de clarification est en usage dans l'ouest et le midi de la France pour les vins blancs, 181. Effets comparés de l'albumen avec la colle de poisson pour celle des vins blancs, 199. Pour celle de la bierre, on emploie en Allemagne des pieds de bœuf et de veau, 206. Autre moyen employé pour clarifier les vins de liqueurs, 207. Phénomène de la clarification, 208.

Clivage. Est un des caractères physiques des minéraux, les plus utiles pour la détermination de leurs espèces, LVII, 286. Indique la forme des molécules intégrantes, 287.

Clusea rosea. Arbre d'Amérique dont le tronc contient beaucoup d'air, XXXV, 110.

Coak de houille. Manière de le préparer pour la fabrication de l'acier fondu, XLI, 187. *V.* Houille carbonisée.

Cobalt. Obtenu non attirable à l'aimant par M. Chenevix, XLI, 189, 195. Notice sur quelques combinaisons de ce métal avec l'oxigène, XLII, 210.

Digitized by Google

Sa propriété magnétique peut être marquée par l'arsenic XLIV, 221. Faits pour servir à son histoire, LX, 260. Procédé pour l'obtenir pur, LIV, 327.

— et nickel. Procédé de Richter pour opérer la séparation des métaux qui sont mêlés avec eux. LIII, 107, 109. Notice sur quelques combinaisons de ce métal avec l'oxigène, XLII, 210.

Coccolithe. Pierre à noyaux, XXXII, 195.

Code pharmaceutique à l'usage des hospices. Extrait de cet ouvrage, XLVII, 269. Annonce du même ouvrage, LX, 331.

Collage des vins. *Voy.* Clarification.

Colle des brasseurs. Ses caractères physiques et chimiques, LII, 203. Celle dont se servent beaucoup de brasseurs est de nature gélatineuse, 205. *Voy.* Clarification.

— de Flandres. Action des réactifs sur cette substance, LII, 195. *Voy.* Ichthyocolle. Est impropre à la clarification des vins, 201.

— de poisson. *Voy.* Ichthyocolle. Sert à clarifier la plupart des vins, XXXVI, 229.

Collecteur. Disque supérieur de l'électromètre de Volta, XL, 234.

Collection des drogues simples, XXXIV, 47.

Collége de pharmacie (séance publique du), XL, 220. Annonce de son bulletin, XLI, 329.

Colombium. Nouveau métal découvert par M. Hatchett, XLI, 88. Est acidifiable; manière dont il se comporte avec différens réactifs, 189, 194, XLII, 153 et suiv. Tentatives infructueuses pour réduire l'oxide de ce métal, XLIV, 174. Motif de sa dénomination, 175.

Digitized by Google

COLONNE électrique de Volta. Sa construction, XXXVII, 284, XL, 248. Modification de cet appareil par Désormes, XXXVII, 284 et suiv. Opère la décomposition de l'eau et l'oxidation des métaux, 285 et suiv. Opinion de Volta et des physiciens anglais sur l'élément de la pile ou colonne électrique, 288. Production d'acide et d'alcali dans la décomposition de l'eau par cet appareil, 303, 304, 307, 311. Produit la décomposition des sels, 313 et suiv. Réduit les oxides métalliques à l'aide du charbon, 318, 319 Effets qui résultent de son augmentation, 319, 320. Charge une grande batterie à la même tension par le seul contact, XL, 292 et suiv. 315. A une plus grande force pour charger les grandes batteries que la grande machine Teylérienne, 298, 300. Les sensations que donne la décharge d'une batterie chargée par le contact du conducteur de la machine ou par celui de la colonne, sont les mêmes, 301. Vitesse prodigieuse du courant mu par cette colonne, XL, 304. Moyen d'en augmenter la force, 305. Ses effets sont plus marqués lorsque son isolement est exact, selon Van-Marum, 306. La force de son action n'est pas en raison de sa hauteur, 308. Fond des fils de fer avec un dégagement de lumière, 307, 314. Influence de la largeur des plaques sur la fusion des métaux, 318; des dissolutions salines, de l'oxidation des plaques et de l'oxigène sur la force de l'appareil, 323, 327, 329, 332. XLI, 19. Théorie de sa construction, XLI, 3. Elle s'applique à tous les métaux quelconques, 16. Ne peut être construite avec les substances métalliques seules,

Digitized by Google

17. Expériences sur le développement d'acide et d'alcali qu'elle occasionne, 109. Absorbe une certaine quantité d'air et d'oxigène, 178. La colonne d'or et de zinc n'est pas plus efficace que celle d'argent et de zinc, 313. Influences de plusieurs fluides et gaz sur son action, XLIV, 203. Chaleur qu'elle communique au fil de fer, *ibid.* Fait rougir le charbon dans différens fluides, 209, 211, 213. Offre un moyen d'analyser les gaz décomposables par ce combustible, 213 et suiv. La communication de sa base avec le sol est une condition importante, XLVII, 17. Isolée, donne des quantités d'électricité très-foibles, 17, 18. Causes qui font varier ses effets, 26 et suiv. La tension électrique des différentes piles ne dépend pas de l'étendue des pièces qui les composent, 36. Employée par M. Pacchiani pour opérer la décomposition de l'acide muriatique, LV, 15, 16, LVI, 113, 115, LX, 314, 323. Est un aimant électrique dont chaque élément possède son pôle positif ou négatif, LVIII, 65. *Voy.* Fluide galvanique, et Electricité galvanique.

— pendule, LVII, 62.

Compagnonage. En quoi cette institution diffère des corporations, XXXIII, 301.

Combustibles considérés relativement à leurs qualités et aux dispositions des lieux où on les brûle dans les fabriques, LII, 259, 260.

Cohésion (force de). Manière dont elle modifie les affinités électives, XXXVI, 313, XXXVII, 153, 165; les affinités complexes, 172. Elle suffit dans le mercure pour empêcher son oxidation, 224. Doit être distinguée de l'insolubilité, 246.

Digitized by Google

COMETES. Corps opaques environnés de nébulosités, XLIV, 291. Leurs mouvemens; leurs orbes, 299.

CONCENTRATION. Ce qu'on entend par ce mot, XLVIII, 12.

CONDENSATEUR de Volta. Composé de deux disques de laiton, XL, 230, 231. Son usage, 232. Condition nécessaire pour qu'il accumule l'électricité de deux métaux, 240. Causes qui peuvent faire varier les résultats qu'on obtient par son application à la colonne électrique de Volta, XLVII, 16, 17.

CONDUCTEURS électriques. Distinction entre ceux de la première et de la deuxième classe, ou solides et humides, XL, 252, 253. Les organes électriques de la torpille et de l'anguille de Surinam supposent une troisième classe de conducteurs, 255.

— humides. Leur utilité pour la construction de la colonne électrique de Volta. XL, 249, 250.

CONSERVE de cynorrhodon. Sa formule, LVIII, 25.

CONSERVES. Sont presque toutes superflues dans la pharmacie, XXXIII, 243. Moyen proposé dans la pharmacopée batave pour empêcher leur altération, LVIII, 23. Devroient être rangées parmi les médicamens magistraux, 25.

CONSERVA FONTINALIS. Azote organisé de Mayer, XXXIV, 35, 39.

CONTRASTE. Ses effets dans les couleurs, LIV, 7, 8.

CONTRAT d'apprentissage. Utilité de cette institution pour le progrès des fabriques, XXXIII, 297 et suiv.

COPEAUX de bois. Expériences sur leur électricité, L, 27. Causes qui peuvent rendre cette électricité positive ou négative, 29, 30 et suiv.

Digitized by Google

Cornet acoustique. L'augmentation du son dans cet instrument n'est point due à la réflexion des rayons sonores, mais seulement à la vibration de l'air, L, 302, 309.

Corps. Nouvelle méthode d'examen de leur pouvoir pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 36. Tables dans lesquelles ils sont rangés dans l'ordre de leur pouvoir réfringent, 45 et suiv., 56, 57.

— à grands pores. Manière d'en déterminer la pesanteur spécifique, LX, 121, 125.

— hygroscopiques. Examen de leur expansion, LIV, 159. Circonstances qui font varier la marche de cette expansion, *ibid.* *Voy.* Hygromètre.

— odorans. Doivent leurs mouvemens spontanés à l'émanation d'un fluide, suivant M. Prevost, XL, 7, 28, 29.

Coton. Son animalisation, XXXI, 123. Procédés suivis en Grèce pour le teindre en rouge d'Andrinople, 195. Lieux de la Grèce où se trouvent les principales fabriques de coton filé rouge, 202. N'est filé qu'au fuseau dans ces fabriques, 204. Commerce immense que les habitans d'Ambelakia font sur ce coton, 205 et suiv. *Voy.* Ambelakia. Nouveau procédé pour le teindre en amarante, L, 147. Décreusage, mordant, 148; garançage, 150. Bain avec le bois de Brésil ou de fernambouc, 151.

Couleur à marquer aux chefs des toiles qui puisse résister aux opérations du blanchiment, LIII, 208.

— blanche. Offre des différences marquées dans les diverses substances, LIII, 191.

— bleue. Les expériences de M. Prieur semblent

Digitized by Google

prouver qu'elle est le résultat de l'union des rayons verts et des rayons violets, LIX, 238, 253.
— jaune. Girtanner pense qu'elle est due à la présence du soufre dans les corps qui présentent cette couleur, XXXIV, 34. Ne paroît être produite que par la réunion des rayons rouges et verts, LIX, 238, 253.
— pourpre. Obtenue par les diverses préparations d'or, LII, 39, 40 et suiv.
— verte. Est due à la présence de l'azote dans les corps, selon Girtanner, XXXIV, 34, 35.
Couleurs. Causes auxquelles Girtanner attribue la coloration des corps, XXXIV, 34. Leur emploi dans les vernis, XLVIII, 94. Procédé pour leur composition et leur manipulation, 94, 95. *Voy.* Vernis. Opinion de Berthollet sur la cause qui les produit, LII, 24.
— accidentelles. Appartiennent à la classe des contrastes, LIV, 11. *Voy.* Contraste.
— complémentaires, LIV, 7.
— des émaux. Le pourpre, le rouge, le jaune, le vert, le bleu, le violet; leur préparation, XXXIV, 211, 213, 215, 219, 222.
— des verres colorés, XXXVI, 84.
Cours de mathématiques, physique et chimie par une société d'anciens élèves de l'Ecole polytechnique, XXXIV, 101.
— d'études médicales. Extrait de cet ouvrage, XLVI, 132.
— de chimie générale appliquée aux arts. Extrait de cet ouvrage, LIII, 115.
— Elémentaire d'histoire naturelle pharmaceutique. Extrait de cet ouvrage, XXXVI, 105.

Digitized by Google

— de physique céleste, ou leçons sur l'exposition du système du monde, données à l'Ecole polytechnique, par Hassenfratz. Extrait de cet ouvrage, XLIV, 285.

Craie de Briançon. Son analyse, XLIX, 83.

Cristal artificiel. Sa fabrication, substances qui entrent dans sa composition, XXXVI, 77. Précautions à prendre pour le fabriquer, 78.

— d'Islande. Expériences sur sa réfraction oblique, XLVI, 63 et suiv.

— de roche. Ne contient que de la silice, XXXIV, 130. Sa volatilisation, 309.

Cristallin. Son pouvoir refringent, XLVI, 43, 44.

Cristallisation. Est due à l'affinité réciproque des parties salines, XXXVI, 313. Ne coïncide pas toujours avec la neutralisation des sels, XXXVII, 152. Expliquée par les principes dynamiques du docteur Weiss, LII, 308.

Creme de tartre. Procédé pour l'obtenir du tartre brut, XXXVII, 31. *Voy.* Tartrite acidule de potasse.

Crocus *metallorum*. Sa préparation appartient aux arts, XXXIII, 259.

Crotin de brebis. Son utilité dans la teinture du coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 196. Contient une grande quantité d'alcali volatil tout développé qui a la propriété de *roser* le rouge, 197.

Cuir à semelle de Russie. Moyens de le rendre parfaitement imperméable à l'eau, XXXIV, 278.

Cuivre. Son oxidation par l'acide nitrique, XXXII, 28; par le feu, 50. Cause de l'impossibilité de sa suroxidation, 52. Procédé pour le durcir, XXXIV, 280. Acquiert un plus grand degré de dureté par

Digitized by Google

son alliage avec un 6e. d'étain, *ibid.* Sa solubilité dans l'ammoniaque avec l'accès de l'air, XL, 109. Etablissement de MM. Anfrye et Lecour pour l'extraire des scories du métal de cloches, XLI, 167. Effets dangereux de ce métal pris en substance, LI, 123, 124. Se dissout difficilement dans les acides végétaux, 124. Procédé de Bucholz pour le séparer de l'argent, 274. Son alliage avec l'étain traité par les acides ne laisse point déposer de cuivre, LVII, 78, 79. Cas où cette dissolution est possible et conséquemment le danger réel, 79, 80.

CULMUS GENICULATUS Proportion d'oxigène de l'air contenu dans ses siliques, et ses capsules, XXXV, 111.

CURSO de quimica general. *Voy.* Cours de chimie générale.

CYNOCÉPHALE. A été confondu avec plusieurs autres espèces de singes XXXIII, 91. Etoit l'objet d'un culte dans l'ancienne Egypte, 92.

D.

DÉCOCTION, XLIII, 33.

DÉCOLORATIONS. Projet de les opérer par l'intermède du charbon chargé d'oxigène, XXXII, 23.

DECREUSAGE. Procédé suivi dans la Grèce pour celui du fil de coton, XXXI, 195. Doute élevé sur l'emploi des trois lessives de soude, de cendres et de chaux indiqué par M. Félix, 217.

DEFRUTUM. Espèce de rob, LVIII, 8.

DENIER du marc de Cologne. Unité de l'échelle des poids de l'Allemagne, XXXII, 228.

Digitized by Google

Densité de la même substance. Est modifiée par sa masse, XXXI, 293, 296 et suiv.

Dents humaines. Caractères physiques de leur émail, XLIII, 3, 5, 11. Manière dont se comporte cette partie des dents avec l'eau bouillante et les acides minéraux, 8, 9; sels qui le constituent, 18. M. Morichini a découvert que leur émail contient une assez grande quantité d'acide fluorique uni à la chaux, LV, 260. Proportions des substances qui les constituent, d'après ce chimiste, 261. Les expériences de Fourcroy et Vauquelin prouvent que cet acide n'existe pas dans leur émail, LVII, 39, 40.

— canines de tous les animaux sont formées presque entièrement de la substance de l'émail, LV, 265.

— d'éléphant. Substances qui les forment, LV, 259. Leur émail diffère du corps osseux par les matériaux qui le constituent, 259. *Voy.* Ivoire.

Détonation. Celle de la poudre et du muriate suroxigéné de potasse est l'effet d'un dégagement rapide de calorique comprimé, XXXIII, 103. Projet d'expérience pour en obtenir une par le choc d'un mélange de charbon chargé d'oxigène et de différens corps, XXXII, 23. Du résidu charbonneux de l'urée, 110, 114. Détonation produite par un cristal de nitrate d'argent tombé dans une dissolution de sulfate, de muriate et d'acétate de soude, XXXVII, 109. Détonation spontanée de l'éther et de l'alcool avec le gaz acide muriatique oxigéné, par l'étincelle électrique, XLI, 63. Offre un moyen d'évaluer la quantité d'oxigène contenue dans ce gaz, 63.

Dévitrification. Expression employée par M. Dar-

Digitized by Google

tigues pour désigner le phénomène durant lequel toutes les propriétés du verre disparoissent, L, 327.

DIABETES sucré. Maladie qui change la nature et la composition des urines, LIX, 41. Tems qu'il peut durer, 43. N'est point incurable, 43, 44. Son siége, 44. Ses causes, *ibid.* Explication des symptômes, 45. Traitement, *ibid.* *Voy.* Urine de diabétique.

DIABÉTIQUE. Observations que MM. Thenard et Dupuytren ont faites sur la maladie dont il étoit atteint, et sur la nature de ses urines, LIX, 43, 46, 54.

DIAMANT (Expériences sur la combustion du), XXXI, 72. Brûle dans le nitre en fusion, 72, 73. Ne désoxide pas les autres combustibles, 74. Sa combustion dans le gaz oxigène au foyer d'une grande lentille, 78 et suiv. Devient noir et charboneux avant de brûler, 91. Sa combustion est suivie de la formation de gaz acide carbonique; expériences qui prouvent ce fait, 93, 96. Exige pour sa combustion une plus grande quantité d'oxigène que le charbon, 99, 107. Est le pur carbone et la pure base acidifiable de l'acide carbonique, 109. Peut passer à l'état de charbon, XXXII, 62. Expériences qui le démontrent, 63, 64. Désoxigène le soufre, 65. Convertit le fer en acier, 208 et suiv.

DIASCORDIUM, XXXIII, 245. Les auteurs de la pharmacopée batave l'ont remplacé par l'électuaire de cachou, LVIII, 19, 20. Changemens faits par le conseil de santé dans la recette de ce médicament, 22.

Digitized by Google

Diaspore. Caractères de cette pierre, XLII, 113. Son analyse, 114. Est entièrement formé d'alumine, 119.

Dictionnaire raisonné de pharmacie. Extrait de cet ouvrage, XLIX, 108.

— de physique, rédigé d'après les découvertes les plus modernes, par A. Libes. Annonce de cet ouvrage, LIX, 111.

— de minéralogie en huit langues. Extrait de cet ouvrage, XXXI, 177.

— de chimie. Extrait de cet ouvrage, XLIX, 257.

Dioxide de plomb. *Voy.* Oxide rouge.

Discours prononcé à l'ouverture des cours de mathématiques, physique et chimie de la société d'anciens élèves de l'Ecole polytechnique, par M. Baduel, XXXV, 97.

Dissolutions métalliques. Ont un fort pouvoir de dispersion de la lumière, XLVI, 51. Table dans laquelle elles sont rangées selon leur ordre de pouvoir réfringent, 52.

Dissolvans. Leur action chimique, XXXVI, 316.

Dolomite. Son analyse, XLIX, 255.

Doubleur d'électricité, XLIV, 267, 268. Sa théorie, 268; elle est fondée sur les influences électriques, XLIX, 45, 46. Expérience qui prouve qu'il est une source d'électricité positive et négative, même lorsqu'il est isolé, 51.

Duvets pour les coussins. Il y en a deux espèces, LI, 15. Précautions à prendre pour obtenir ceux de cygne, de canard, d'oie, d'une bonne qualité, 18, 19.

Digitized by Google

E.

EAU. Procédé de M. Fierlinger pour la charger d'acide carbonique, XXXI, 15. Ne peut pas être décomposée par le cuivre pur; note à ce sujet, 175, 176. Facilite les changemens de couleurs des sels métalliques opérés par l'action de la lumière, XXXIII, 293 et suiv. Opinion de plusieurs chimistes allemands et de leurs antagonistes sur la conversion de sa vapeur en gaz azote dans les tubes rougis, XXXIV, 6 et suiv., 11, 16; en air atmosphérique par la lumière, 35. Impossibilité de cette transformation, XXXV, 25, 27. Réfutation des expériences de Wiegleb sur le même sujet, par Van Mons, XXXVI, 180, XXXVII, 198, XXXVIII, 101. Tableau de sa faculté conductrice de l'électricité comparée à celle de l'alcool, XXXIV, 96. Est le principal agent de l'électricité galvanique, suivant Pfaff, 309. Recherches sur sa température pendant son évaporation, XXXV, 6. Sa décomposition dans les volcans, XXXVI, 290; par le fluide galvanique, XXXVII, 141. Perd une partie de ses qualités par la filtration, XXXIX, 126, 127. Sa décomposition par le courant de l'appareil électrique de Volta, XL, 227, XLI, 78; par la machine électrique de Van-Marum, XLI, 77. Celle qui est contenue dans l'acide muriatique est décomposée lorsqu'on soumet cet acide à l'action du fluide électrique, 309, 310, 321. Les expériences de Van-Marum prouvent qu'une très-petite quantité d'eau suffit pour éteindre les plus

Digitized by Google

terribles incendies, XLVI, 5, 10 et suiv., LIII, 151 et suiv. Ne transmet point le calorique à la manière des solides, selon Rumfort, XLVI, 251. Est un mauvais conducteur de l'électricité et de la chaleur, 256. Son mélange avec l'alcool produit une augmentation de température, XLVIII, 10, 11, 12. Objections de Deluc contre la composition de l'eau, XLVIII, 148, 149, XLIX, 307, 308, 325, LII, 181 et suiv. Observation contradictoire de celle de Van-Marum sur la quantité d'eau nécessaire à l'extinction des incendies, LI, 27 et suiv., LIV, 104. M. Ziegler est parvenu à la congeler par la seule compression de l'air, LI, 176. Proportions des deux principes qui la composent, LIII, 248. Ne dissout les gaz qu'en vertu d'une affinité chimique, suivant Humboldt, 255, 256. Dalton regarde cette absorption comme un effet purement mécanique, 257, 258. Acquiert une force d'expansion très-marquée par l'abaissement de température au-dessous du cinquième degré au-dessus de zéro, 276, 278. Explication de ce phénomène, 303. Sa fluidité n'est pas diminuée à zéro, 205, 206. Note sur sa formation par la seule compression, 321. Eau saturée de muriate de soude, proposée par M. Six pour remplacer l'eau ordinaire contre les incendies, LIV, 138. Rapport à l'Institut sur cette proposition, 138. N'altère pas les cuirs des pompes, 143. Opinions et expériences des physiciens sur la proportion d'eau qui est contenue dans un pied cube d'air à différentes températures, LIV, 248; 250, 259. Notice chimique sur la présence des sels volatils dans celle de la pompe de l'Hôtel-Dieu de Nantes,

Digitized by Google

LV, 87. Enumération des autres sels que contient cette eau, 93. M. Pacchiani prétend la convertir en acide muriatique oxigéné, en lui soustrayant son oxigène, LVI, 115, 116. Ce chimiste la rend oxigénée en lui enlevant de son hydrogène par la pile de Volta, 117, 118. Observations sur sa congellation, LVII, 68. Mémoire sur sa décomposition et celle des corps qu'elle tient en dissolution par l'électricité galvanique, LVIII, 54. Cette décomposition est différente de celle opérée par l'électricité d'une machine ordinaire, 59. Théorie nouvelle de cette décomposition, 64 et suiv. Influence de sa qualité et de sa température dans son mélange avec l'alcool, LIX, 9, 10. Note sur les moyens de la conserver dans les voyages de long cours, 96. Les nouvelles expériences de la Société galvanique prouvent qu'elle présente quelques propriétés de l'acide muriatique lorsqu'on la soumet à l'action galvanique du côté où se dégage l'oxigène, LX, 115, 116 et suiv. Celle du côté où le fil métallique dégage l'hydrogène n'éprouve pas de changement, 116, 119. Exposé de quelques expériences sur sa décomposition et la production d'acide muriatique par la pile électrique, 323 et suiv.

— de l'amnios de la femme. N'a point d'analogie avec celle des animaux, XXXIII, 269. Ses propriétés physiques et chimiques, 270, 271. Phénomènes que présente son évaporation, 272. Altération qu'elle éprouve par sa fermentation spontanée, 273.

— de l'amnios de vache. Caractères qui la distinguent de celle de l'amnios de la femme, XXXIII, 275.

Digitized by Google

Ses propriétés chimiques, 275. Contient un acide *sui generis*, 276, 279. Voy. Acide amniotique.
— distillée d'argentine. Est employée dans la fabrication des gazes, LVI, 325.
— distillée de bourache. Procédé de M. Delunel pour l'obtenir de meilleure qualité, XXXVIII, 310. Cette eau conservée pendant un certain tems dans une bouteille bien bouchée, a laissé dégager du gaz hydrogène sulfuré, 311, 312. S'altère très-promptement, LVI, 321. Nouvelles propriétés que lui a reconnues M. Steinacher, LX, 83. Substances qu'elle a données par l'analyse, 86. Contient un principe désoxidant qu'on trouve dans d'autres eaux distillées, 86.
— de fleur-d'orange. Celle qui vient de Provence ne s'altère pas aussi promptement que celle qu'on distille à Paris, LVII, 179.
— distillée de laitue. A des propriétés très-marquées, LVI, 323.
— distillée de morelle. Procédés divers employés par M. Delunel pour la distiller, XXXVIII, 304, 305, 307.
— de mer. Examen d'un procédé proposé pour la rendre propre au blanchissage, XLVIII, 108.
Eau-de-vie. Méthode employée pour en déterminer la force, XXXIII, 4 et suiv., XXXVII, 27. Est une substance intermédiaire entre les liqueurs vineuses et l'alcool pur, XXXIII, 36. Est fournie en plus grande quantité par les vins du midi que par ceux du nord XXXVII, 12. La forme et les dispositions des appareils usités pour sa distillation influent sur ses qualités et sur sa quantité, 24, 25.
— double, LIX, 7.

Digitized by Google

— de pommes de terre. Manière de la faire, LVI, 209 et suiv.

EAUX alcalines gazeuses. Maladies contre lesquelles elles peuvent être employées avec succès, XXXIII, 133. Proportion des substances qu'elles contiennent, 143. Légère modification proposée pour leur préparation, 153, 154.

— de Bagnères de Luchon. Ont déja été analysées par Bayen, LVII, 19. Ce chimiste a cru que leur principal minéralisateur étoit le sulfure de soude, 20. Leurs propriétés physiques, 23. Les expériences de M. Save prouvent qu'elles sont minéralisées par le gaz hydrogène sulfuré, 25. La source appartenant à M. Feras, doit être placée dans la classe des eaux salines, 26, 27.

— distillées simples, inodores et aromatiques de la pharmacopée de Berlin. Réduction de leur nombre en pharmacie, XXXIII, 241, 242.

— distillées des plantes. Désoxident le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 192.

— distillées des plantes inodores. Ont été regardées comme dénuées de propriétés médicamenteuses, XXXVIII, 300, 301. Procédés usités pour leur distillation, 301, 302. Corrections ajoutées à ces procédés par M. Delunel, 303. Diffèrent de l'eau distillée simple, 304, 311. Observations sur les eaux distillées, LVI, 316. On a cru pendant longtems qu'elles n'avoient presque pas de propriétés, 316, 317. Leurs défauts n'étoient que le résultat de leur mauvaise préparation, 318. Perfectionnement à ajouter à leur préparation, 318, 319. Leur durée, 320; ont des vertus très-marquées,

Digitized by Google

321. Moyen d'empêcher leur putréfaction, LVII, 176, 208. Cause de cette putréfaction, 176.

— hydro-carbonées de la fabrique de M. Paul, XXXIII, 143, 144. Leurs propriétés, 157.

— hydrogénées de la fabrique de M. Paul, XXXIII, 143. Leurs propriétés, 157, 161.

— artificielles hydro-sulfurées, XXXIII, 143. Leurs propriétés, 157.

— mères de l'émétique. Retiennent en dissolution l'excès de tartrite de potasse, XLI, 51.

— minérales. Leur division en quatre classes par Brugnatelli, XXXIV, 196.

— minérales artificielles. Progrès et perfection de l'art de les préparer dus à la chimie, XXXIII, 125 et suiv.

— minérales artificielles de la fabrique de M. Paul. Leurs propriétés médicinales, 132. Leur préparation, 136 et suiv. Doses de leurs principes, 142. Leur examen chimique, 144 et suiv.

— minérales de la Chapelle-Godefroi. Leurs propriétés physiques, XLV, 305, 306, 308. Leur analyse, 309, 310 et suiv. Conjectures sur la cause de l'existence de ces sources, 316 et suiv.

— minérales salino-sulfureuses de Gamarde, XXXV, 300. Situation de Gamarde et de sa source, 302. Leurs caractères physiques, 303. Leur analyse par les réactifs, 304; par l'évaporation, 307. Traitement du résidu, *ibid.* Proportion des substances qu'elles contiennent, 312, 313.

— minérales des fontaines de la Marequerie, situées à l'est et dans la ville de Rouen. Leurs pro-

Digitized by Google

priétés physiques, LVIII, 315, 316. Propriétés et effets chimiques par les réactifs, 317.

— minérales de Rennes, département de l'Aude. Notice topographique des lieux où elles sont, LVI, 119. Leurs sources sont au nombre de cinq, 122. Leurs propriétés physiques, 124. Examen par les réactifs, 126. Traitement de l'eau des cinq sources par l'évaporation, 130 et suiv.

— minérales de Tongres. Leurs propriétés physiques, XXXVI, 163, 168. Leur analyse par les réactifs, 164, 165; par le feu, 170. Substances qu'elles contiennent, 177, 178.

— de Plombières. Leurs propriétés physiques, XXXIX, 160. Leur analyse par les réactifs, 161. Induction que l'on peut tirer des effets des réactifs sur cette eau, 162. Leur évaporation; phénomènes observés pendant cette évaporation, 163. Proportions des substances qu'elles contiennent, 169, 170.

— des puits et de la fontaine de la ville de Gaildorf. Substances qu'elles contiennent, LX, 73, 74.

— oxigénées. Fabriquées par M. Paul, d'après les vues des médecins de Genève; leurs propriétés médicinales, XXXIII, 134. Leur préparation est une découverte qui pourra devenir très-avantageuse, 155, 161.

— de Sedlitz de la fabrique de M. Paul; leurs propriétés médicinales, XXXIII, 133, 146. Contiennent une plus grande proportion de gaz acide carbonique que celles naturelles, 154.

— de Seltz, de la fabrique de M. Paul; leurs

Digitized by Google

propriétés médicinales, XXXIII, 132. Proportions des substances qui entrent dans la composition de celles qui sont fortes ou foibles, 142. Contiennent une plus grande quantité de gaz acide carbonique que celles de la nature, 150. Inutilité des sels terreux qu'on y fait entrer accessoirement, 151. Avantages de celles de cette fabrique sur celles qu'on prépare dans les pharmacies et les laboratoires, 160.

— de Spa, de la fabrique de M. Paul. Diffèrent des naturelles par la présence du fer, XXXIII, 133, 145, 153, 160. Fortes ou foibles, leurs différences, 145.

— sures des amidonniers; leurs caractères physiques, XXXVIII, 248, 249. Leur distillation simple et avec le carbonate de chaux prouve qu'elles contiennent de l'acide acéteux, 250, 251. Examen de son résidu par les réactifs, 251, 252. Autres substances qu'elles contiennent, 260. Travaux de Parmentier et Sage sur ces eaux sures, 264 et suiv. Ne contiennent pas toujours les mêmes matériaux, 270.

Eaux-de-vie considérées comme boisson à l'usage des troupes (Rapport sur les), LIX, 5. Peuvent être imitées par un mélange d'eau et d'alcool, 6, 7. Proportions de ces deux liquides mélangés, 8. sont altérées par les eaux de mauvaise qualité avec lesquelles on les mêle, 11. Moyens de remédier à cette altération, *ibid.* Manière dont on les colore, 12. Précautions à prendre pour opérer la combinaison intime de l'eau et de l'alcool, lorsqu'on veut imiter les eaux-de-vie naturelles par ce moyen, 15. Phénomènes qui arrivent dans cette

Digitized by Google

combinaison, 16, 17. Causes de l'âcreté qui se manifeste quelquefois dans l'eau-de-vie nouvelle, 22, 23. Cas où elle est d'un usage indispensable pour les troupes, 24. Tristes effets de l'abus de ces liqueurs, 25. Les eaux-de-vie du pays où se trouvent les soldats devroient être préférées pour leur usage, 28. Tableau des résultats obtenus par des mélanges d'eau et d'alcool, 33.

— brûlées. Communiquent aux eaux-de-vie douces un goût d'empyreume agréable aux peuples du nord, XXXVII, 24.

— de pommes de terre et de houblon. Moyens indiqués par M. Résat pour les priver de leur odeur désagréable, LV, 60.

EBULLITION. Explication que M. Deluc donne de ce phénomène, XLIX, 235; LIV, 269. Objections et expériences contre la théorie de ce physicien, LIV, 270, 271.

ECAILLAGE. Défaut des faïences et des poteries, LV, 101.

ECAILLES de fer. Contiennent de l'eau, suivant M. Woodhouse, XXXVIII, 271, 272. Sont regardées par les chimistes français comme une combinaison de fer et d'oxigène, 271. Traitées au feu avec le charbon, donnent un gaz inflammable et du gaz acide carbonique, 273 et suiv. *Voy.* gaz oxide de carbone.

ECLAIRAGE. Perfectionné par Argand, XXXII, 271.

ECLIPSES de soleil et de lune. Arrivent dans les sizigies, XLIV, 296.

ECOLES d'instruction pratique proposées par M. Chaptal pour

Digitized by Google

pour le progrès des arts ; leur division, XXXIII, 306. Choix et nombre des professeurs, 308.

— de teinture et de préparations animales, XXXIII, 313.

— de travaux métalliques, XXXIII, 315.

— de poterie et de verrerie, XXXIII, 315.

— d'halotechnie et de distillation, XXXIII, 317.

— spéciale de pharmacie. Séance publique du 4me. jour complémentaire an 13, LI, 234.

Ecorce de cerisier. Est substituée frauduleusement au quinquina ; ne paroît pas jouir de la propriété fébrifuge, LIX, 143.

— de tan. Analogie et différence qu'elle présente, comparée au quinquina jaune, LIX, 143.

Ecume de mer. Pierre employée avec le plus grand succès en guise de kaolin dans une fabrique de porcelaine, en Espagne, LVII, 196. Peut servir à faire de très-bons fourneaux de chimie, 197.

Eisenkicsel. Ses principes constituans, LVII, 304.

Elasticité. M. Barruel regarde cette propriété des corps comme un effet du calorique, XXXIV, 100. Circonstances où elle peut se manifester, 104. Est moins énergique dans les corps liquides que dans les solides, 107. Est augmentée dans les corps gazeux par l'accumulation du calorique, 108. Conditions qui favorisent l'augmentation de cette propriété, *ibid.* Théorie de l'élasticité appuyée sur des faits confirmés par le calcul, 110. Manière dont elle modifie les effets de l'affinité propre à chaque substance, XXXVI, 315.

Electricité (Leçons sur l'). Extrait de cet ouvrage, XXXIV, 95. Expériences de Saussure et induction

Digitized by Google

qui en a été tirée, 97. Peut décomposer l'eau de la même manière que le fluide galvanique, XL, 169. Ses effets sur le gaz acide muriatique, XLIII, 308. Son action sur des mélanges de gaz acide muriatique et de matières combustibles, 315. Se développe dans les copeaux de bois, L, 26.

— galvanique. Raisons que donne un auteur anonyme pour prouver son identité avec l'électricité ordinaire, XXXI, 122. Réfutation des expériences galvaniques de Humboldt par Pfaff, XXXIV, 307. Production de ses effets par le moyen d'une éponge imbibée d'eau, 309. Extrait d'un Mémoire de M. Lehot sur le galvanisme, XXXVIII, 42. Les phénomènes galvano-électriques ont lieu au moment où l'on forme la chaîne, ou quand on la détruit, selon que l'on emploie tel ou tel métal, 47. Nouvelles expériences de Fourcroy, Vauquelin et Thenard, XXXIX, 103. Mémoire sur le galvanisme, par Gautherot, 203. Influence de l'attouchement des métaux pour la décomposition de l'eau, 205. Expériences sur le pouvoir conducteur des métaux et celui de l'eau pure ou saturée de sels, 207. attractions galvaniques, 209. Le fluide galvanique ne diffère point du fluide électrique, selon Volta, XL, 225, 228 et suiv. Objections faites contre l'homogénéité de ces deux fluides, 226. Expériences sur son mode de développement par le contact de différens métaux, 232 et suiv. La force qui lui donne son impulsion s'exerce par le contact réciproque de deux métaux sans l'intermède de conducteurs humides, 236, 238, XLI, 6. Reçoit une foible impulsion du contact immédiat d'un métal avec un conducteur humide, XL, 239. Un

Digitized by Google

soixantième environ de l'électromètre à paille constitue la tension électrique occasionnée par le contact mutuel du zinc et de l'argent, 243. Identité des deux fluides galvanique et électrique confirmée par les expériences comparatives de Van-Marum, 297 et suiv., 301. Vitesse prodigieuse de son courant mu par la colonne électrique, 304. Oxide et fond les métaux, 307, XLI, 188. Décompose l'eau, XL, 328, XLI, 188, 197, 198, XLII, 13, 14, 158. Rapport fait à l'Institut national sur les expériences de Volta, XLI, 3. Formule de son accumulation dans la colonne électrique, 10 et suiv., 24 et suiv. Expériences sur le développement d'acide et d'alcali par le moyen de la pile de Volta, 109. Agite les corps légers placés sur la surface du mercure d'une manière analogue à l'attraction et à la répulsion électrique, 199, 203. Effets qu'elle produit sur les sens, 208. Notice de quelques expériences de plusieurs savans, 311. Son action sur les acides, les sels et quelques substances végétales et animales, *ibid.* Enflamme le soufre, l'éther et la poudre à canon, 313. Expériences faites par Simon avec une colonne de plaques très-larges, XLII, 3. Observations de Nicholson sur la théorie de Volta, 157. Extrait de l'histoire du galvanisme, 316. Expériences de Davy, relatives à l'action de l'électricité galvanique sur la production de chaleur et aux changemens qu'elle occasionne dans différens fluides, XLIV, 206 et suiv. Mémoire pour servir à son histoire, 267. Expériences galvaniques faites pour déterminer les quantités d'oxigène et d'hydrogène qui se dégagent dans la décomposi-

Digitized by Google

tion de l'eau, XLV, 182 et suiv. Observations chimiques sur différens liquides animaux soumis à son action, 193. Recherches physiques sur cette question : Quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 3. La quantité qui se développe dans la pile est différente selon la nature des conducteurs humides interposés entre les disques, XLVII, 20, 21, 22. Celle qui est développée par l'action chimique de la pile n'influe sur les effets électriques de cet appareil que d'une manière insensible, 30, 31 et suiv. Son application dans le traitement de quelques maladies, 190. Expériences galvaniques de MM. Hisinger et Berzelius, LI, 167. M. Pacchiani s'est servi de cet agent pour obtenir la décomposition de l'acide muriatique, LIV, 333, LV, 15, LVI, 152, LX, 314, 323. Expériences de la société galvanique pour constater la découverte de M. Pacchiani, LVI, 152, LX, 113 et suiv. Notices d'expériences faites par la société galvanique, LVII, 61. Tension produite par l'appareil de M. Maréchaux, 62. La pile végétale proposée par le docteur Baronio, n'a donné aucun résultat, 64, 65. Son action sur certains corps dissous dans l'eau, LVIII, 54. Revivifie les métaux en traversant leurs dissolutions, 55 et suiv. Augmente le degré d'oxigénation des acides et des sels métalliques, 60. Décompose les sels terreux, 63. Manière dont il opère la décomposition de l'eau, 64.

ELECTROMETRE (Essai sur un nouvel). Définition de cet instrument, XXXVII, 68. Récapitulation des différens électromètres inventés par quelques phy-

Digitized by Google

siciens, 68, 69, 70, 72 et suiv. Corrections ajoutées, 74, 75 et suiv. Usages de cet instrument, 81 et suiv.

— à feuilles d'or, de Bennet. Est le plus délicat, XL, 230, 292. Description de cet instrument donnée par son auteur dans deux lettres adressées à Priestley et Blagden, XLII, 305 et suiv. N'indique que de foibles doses d'électricité, XLIV, 267.

— à paille. Indique $\frac{1}{60}$ d'électricité positive du zinc et négative de l'argent à l'aide du condensateur, XL, 229, 230. Note sur cet instrument; sa description; son analogie avec celui de Cavallo ou celui de Saussure, 229. Est peu exact, XLVII, 10.

— de Pepys, XLI, 177.

Electro-micrometre. Sa sensibilité aux effets galvaniques, LVII, 63.

Elémens de l'art de la teinture. Annonce de la seconde édition de cet ouvrage, LII, 95. Extrait, 239.

— (nouveaux) de thérapeutique et de matière médicale. Extrait de cet ouvrage, LIII, 233.

Elixirs. Peuvent être considérés comme des teintures, XXXIII, 246.

Electuaires. Vœux pour leur réduction, XXXIII, 244. Les auteurs de la Pharmacopée batave ont suivi la méthode des Arabes pour leur préparation, LVIII, 19, 20.

Emanations qui rendent l'air fétide. Ne peuvent point être analysées, XXXIX, 84.

Digitized by Google

EMAIL des dents. *Voy.* dents humaines, dents d'éléphant et ivoire.

— blanc. Sa composition, XXXIV, 200 et suiv. Précautions qu'on doit prendre pour qu'il ait de suite toute sa blancheur, 207, 208.

EMAUX. Recherches sur leur composition, XXXIV, 200. Manipulation qu'on doit employer lorsqu'on veut les rendre propres à être portés sur les métaux, 202. Conditions qui influent sur leur réussite, 205. Qualités qu'ils doivent avoir, 209.

— colorés par des oxides métalliques. Manière de les peindre, XXXIV, 209, 210.

EMERI. Contient les mêmes principes que le corindon, XLIV, 44.

EMPLATRE. Les auteurs de la Pharmacopée batave donnent ce nom à des préparations auxquelles il ne convient pas, LVIII, 32.

— de cigue. Sa préparation, LVIII, 34.

— de diapalme. Moyen de prévenir sa dessication, XXXIII, 64.

— divin. Noircit à l'extérieur, par la vétusté, XXXIII, 65.

— mercuriel, LVIII, 34.

— de savon. Défaut du procédé de la Pharmacopée batave pour le préparer, LVIII, 33.

— de savon camphré, LVIII, 33.

— vésicatoire. Meilleure méthode pour le préparer, LVIII, 33, 34.

EMPLATRES diffèrent des onguens par la présence des oxides métalliques, XXXIII, 50. Des véritables savons par leur insolubilité dans l'alcool et l'eau, 53.

Digitized by Google

Ils ne doivent être ni trop secs, ni trop mous, 52. En vieillissant, ils acquièrent plus de consistance, 63. Liste de ceux qu'on doit conserver dans les Pharmacopées, 247.

ENCRE. Est une dissolution de tannate et de gallate de fer dans l'acide sulfurique, XXXV, 38. Noircit par l'absorption de l'oxigène, 39. Avantages de celle faite par la dissolution du fer dans la teinture de noix de galles, sur l'encre ordinaire, 40. Se décolore entièrement par le gaz hydrogène sulfuré, 41. Expériences des chimistes pour la rendre indélébile, L, 221. On peut en obtenir une très-belle de plusieurs substances végétales, 223.

— indélébile. Recette de MM. Westrumb et Bosse, pour la préparer, XXXII, 172.

— sympathique faite avec le jus de citron. Donne à l'écriture une couleur de châtaigne, lorsqu'on l'expose au feu, XXXIX, 279. Partage cette propriété avec beaucoup d'autres sucs de végétaux, 280; la doit à une matière mucoso-sucrée, et non à son acide, 282, 284. Cause de ce phénomène, 286 et suiv. Offre un moyen simple et facile de reconnoître dans tous les fluides la présence du sucre ou du mucilage, 292.

— sympathique de cobalt, XXXIII, 116, 121.

ENGALLAGE. Opération de teinture qui rend la couleur de garance solide, XXXI, 197.

ENTONNOIR à filtrer. Sa description, XLIV, 223.

EPIDÉMIE catarrhale qui a régné à Paris, dans l'hyver de l'an 11 (Mémoire sur l'), XLIX, 239.

Digitized by Google

EPIDERME des arbres. Se rapproche des caractères du liège, XXXV, 169.

— des roseaux, des gramens et de la prèle des bois. Contiennent de la silice, XXXI, 279, XXXII, 169, 190.

ESCOUSSAGE. Défaut des poteries, LV, 101.

ESPÈCES. Liste de celles recommandées dans le nouveau Dispensaire de Berlin, XXXIII, 257.

ESPRIT de cochléaria. Moyen de le rendre plus énergique, LVII, 207.

— de mélisse composé. Moyens d'améliorer sa préparation, LVII, 209.

ESPRITS de preuve. Leur composition, XLVIII, 16.

ESSAI sur la théorie des trois élémens comparés aux élémens de la chimie pneumatique. Examen critique de cet ouvrage, LII, 100, 222.

ETAIN. Allié de plomb, effet qu'il éprouve de la part du vinaigre, du vin et de l'huile, XXXII, 243 et suiv. Le vinaigre n'attaque le plomb que dans les points où l'air le touche en même tems, 248. Le vin a plus d'action sur le plomb que le vinaigre, 253. Proportions dans lesquelles cet alliage est sans danger, 254. Retiré, par son oxidation, des scories du métal de cloche, XLI, 167, 168. Quantité de charbon la plus convenable pour la réduction de son oxide, 168. Ne contient pas d'antimoine; — est aussi pur que celui d'Angleterre, 170. Allié d'un atôme de zinc, acquiert des propriétés galvaniques, 172. Doit son grain et son cassant au plomb, 173. Proportion de son alliage, 175.

Digitized by Google

— en grains, du Goanaxuato. Son analyse, LIII, 266.

Etamage du cuivre (Recherches sur l'), LI, 44, 117, 237. On a proposé de substituer le zinc à l'étain dans cet étamage, 47, 49, 66. Défauts de cette dernière préparation métallique, 64, 68, 70 et suiv. En quoi consiste cette opération, 131, 132. Causes de la durée et de la destruction de l'étamage, 135, 136. Considéré comme un alliage soluble dans les acides qui entrent dans les alimens, 140. Moyen de reconnoître l'étamage fin et celui qui ne l'est pas, 145. Les différens essais faits en Espagne, pour l'étamage avec le zinc, n'ont pas réussi, 235 et suiv. Supplément au traité publié par M. Proust, sur ce sujet, LVII, 73.

Eté. Faits qui servent à expliquer les variations de température pendant cette saison, XLV, 166.

Ether. Projet d'expériences pour en obtenir par l'intermède du charbon chargé d'oxigène, XXXII, 23. Mouvemens spontanés que ses émanations communiquent à plusieurs corps flottans dans l'eau ou dans du mercure, XL, 3, 12, 14. Peut dissoudre l'or. Cette dissolution est employée avec avantage pour dorer le fer ou l'acier, XLIII, 214, 215, S'étend à la surface de l'eau comme l'huile, 193, 202, 204.

— acéteux. Obtenu de la distillation du vinaigre, XXXVII, 280; ou du phlegme de la distillation du vinaigre, XLI, 280. Remarques de Proust et Fourcroy sur sa formation, XLII, 246.

— acétique. Son emploi dans les pharmacies, XXXIII, 241. Se change en acide oxalique par l'action de

Digitized by Google

l'acide nitrique, LVIII, 195. Observations sur les deux préparations de cet éther, 199. Procédé de Pelletier pour le préparer, 200. Procédé par l'intermède de l'acide sulfurique, 201. Propriétés que présentent les éthers obtenus par ces deux méthodes, 203. Obtenu par la distillation du vinaigre, XLI, 279, 280.

— martial. Propriétés que lui attribue Tromsdorff, LVIII, 323. Résultat des expériences de Cadet, sur cet éther, *ibid.*

— muriatique. Sa décomposition, XXXII, 319. Impossibilité de l'obtenir par l'acide muriatique simple, XXXIV, 141, 292. Sa préparation par l'intermède de l'oxide de manganèse, 144, 148, 150, 292 et suiv. Moyen de le séparer de l'acide oxigéné, 150, 151. Procédé de M. Basse, pour l'obtenir, XL, 111. M. Proust pense que l'oxigène de l'acide muriatique oxigéné n'est point nécessaire pour la formation de cet éther, XLII, 268 et suiv. Opinion contraire de Fourcroy, 273.

— nitrique. Sa préparation avec l'oxide de manganèse, XXXIV, 296. Procédés de différens chimistes pour sa préparation, XLII, 260. La méthode de Chaptal est la meilleure, 261. Modification proposée par Proust, 262, 263 et suiv. Procédé du D. Black pour l'obtenir à froid, 267.

— phosphorique. Sa préparation, XL, 123, 127. Sa rectification, 130. Ses propriétés physiques, 131.

— sulfurique. Ses propriétés médicinales sont plus certaines que celles des autres éthers, XXXIII, 241. Passe à la distillation avant l'éther muria-

Digitized by Google

tique, XXXIV, 147. Objections contre la théorie de Fourcroy et Vauquelin, 289. Sa préparation avec l'acide sulfurique seul, 294 : avec le même acide et l'oxide de manganèse, *ibid.* Théorie de M. Dabit sur sa formation, 297 et suiv., XLIII, 101. Diffère essentiellement de ceux formés par les autres acides avec l'oxide de manganèse, XXXIV, 319, 326. Phénomènes qui accompagnent sa formation, XLII, 252 et suiv. Examen de son résidu, 254. Procédés pour sa rectification, 256 et suiv. Dissout le muriate d'or, 258. Phénomènes qui résultent de son mélange avec l'eau, XLIII, 302, 303. Observation sur sa composition, LV, 70. Moyens indiqués pour le rectifier, 72, 73. Le procédé recommandé par les auteurs de la Pharmacopée batave, pour sa préparation, est défectueux, LVII, 203, 204.

Ethers. Causes de leur formation, suivant Brugnatelli, XXXIV, 197. Préparés avec l'oxide de manganèse et différens acides, 283. Opinion de M. Laudet sur leur identité, 287. Table de leur pesanteur spécifique, 331 (1).

Etherification. N'exige pas absolument la présence de l'alcool, selon Fabroni, XXXI, 307, 326. Quel est son mécanisme, d'après M. Dabit, XXXIV, 306.

Etincelle électrique. Opinion de Biot, sur sa nature, LIII, 321, 326.

(1) Voyez les Mémoires de Thenard sur les Ethers, insérés dans le premier volume de la Société d'Arcueil qui vient de paroître.

Digitized by Google

ETINCELLES électriques de la colonne de Volta. Positives et négatives ne présentent aucune différence, XL, 312, 313. produites par une colonne composée de larges plaques, sont accompagnées de pétillement, XLII, 8, 9. Phénomènes qu'elles présentent dans l'air raréfié et dans le gaz oxigène, 10. 20. Ne donnent plus de rayons rouges dans le vide, 11. Métaux qui les transmettent, 13 et suiv. Phénomène produit par le molybdène, 17.

ETHIOPS martial. *Voy.* Oxide de fer noir.

ETOILE tombante, est, suivant Lautin, une substance animale, XXXI, 16.

ETOILES fixes. Expériences sur leur lumière, LIX, 232.

EVAPORATION. Manière dont elle s'opère, selon Leslie, XXXV, 5. Expériences de ce physicien, sur l'évaporation de la glace, 9. Causes qui concourent à l'opérer, selon Kirwan, XLIV, 315. Diffère de la vaporisation, selon les chimistes modernes, XLIX, 316; LIII, 8, 9. M. Deluc regarde ces deux phénomènes comme identiques, XLIX, 317; LIII, 10. Théorie de Leroy, sur le mécanisme de ce phénomène, LIV, 28. Objections contre cette théorie, 28, 282.

EUDIOMÈTRE de Dary. Sa description, XLII, 301.

— de Pepys, XLI, 189.

— de Volta. Avantages qu'il présente, LIII, 242, 250.

EUDIOMÉTRIE. Son insuffisance pour faire connoître les qualités physiques de l'air contagieux des

Digitized by Google

marais, XXXIII, 165. Examen des méthodes eudiométriques par le gaz nitreux, le gaz hydrogène, le sulfure alcalin liquide, et la combustion du phosphore, XXXIV, 73, 75, 76, 78 et suiv. Expériences sur les moyens eudiométriques, etc. Rapport à l'Institut, sur le mémoire qui porte ce titre, LIII, 239.

Excitateurs du fluide électrique. Métaux et substances auxquels Volta donne ce nom, XL, 228.

Expériences sur le gaz oxide de carbone, par la Société des chimistes hollandais, XLIII, 113.

Exsication des drogues simples, XXXIV, 48.

Extractif. Est une des causes de la saveur empyreumatique de quelques eaux-de-vie, XXXVII, 8. Abonde dans le moût, 32. Est précipité du vin avec le tartre, après la fermentation, et forme la lie, 32, 33.

Extrait d'une lettre de M. Scherer à M. Van-Mons, XXXI, 11.

— d'un mémoire de Vauquelin, sur les sèves des végétaux, XXXI, 20.

— du premier mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur l'urine, XXXI, 48.

— d'un rapport sur les moyens employés pour retirer l'antimoine de ses mines, XXXI, 159.

— de deux rapports faits à la Société d'émulation de Rouen, *ibid.*

— d'un mémoire sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce, XXXI, 195.

— d'une lettre de M. Scherer à M. Van-Mons, XXXII, 169.

Digitized by Google

— d'une lettre de Trommsdorf à M. Van-Mons, XXX, 318.

— d'un mémoire de Buniva et Vauquelin, sur les eaux de l'amnios, XXXIII, 269.

— des élémens de pharmacie, de Carbonell, XXXIV, 41.

— des observations de Monge, sur la fontaine de Moïse, XXXIV, 86.

— d'une lettre de M. Happel-Lachenaye, sur les avantages d'une nouvelle méthode de traiter la canne à sucre, XXXIV, 90.

— des leçons d'électricité, de Morgan, XXXIV, 95.

— de l'introduction à la chimie, de Gadolin, XXXIV, 111.

— d'une lettre de Trommsdorf à M. Van-Mons, XXXIV, 130.

— d'un mémoire de M. Dabit, sur l'éther, XXXIV, 289.

— d'une lettre de Girtanner à M. Van-Mons, XXXIV, 306.

— d'une notice sur la vie et les travaux de Laborie, XXXV, 84.

— du rapport fait à l'Institut, par la commission chargée de répéter les expériences de M. Achard, sur le suc de betterave, XXXV, 134.

— d'un memoire de Van-Mons, sur le rhus radicans, XXXV, 186.

— d'une lettre d'Abilgaard à M. Huzard, sur la

Digitized by Google

quantité de carbone contenue dans le sang, XXXVI, 91.

— d'une lettre de M. Varzer à M. Van-Mons, sur un nouvel alcali fixe, XXXVI, 215.

— d'une lettre de Klaproth à M. Vauquelin, sur la gadolinite, etc., XXXVII, 86.

— d'une lettre de M. Hetch à M. Vauquelin, XXXVII, 112.

— d'un traité sur le vinaigre, par M. Parmentier, XXXVII, 118.

— de deux lettres de M. Achard à M. Van-Mons, XXXVII, 223.

— d'un mémoire de M. Lehot, sur le galvanisme, XXXVIII, 42.

— d'un ouvrage de M. Lampadius, sur les moyens d'extraire le sucre de bette, XXXVIII, 76.

— d'une lettre de M. Crell à M. Bouillon-Lagrange, XXXVIII, 322.

— du traité des moyens de désinfecter l'air, etc., XXXIX, 74.

— d'une lettre de M. Gorse à M. Monge, sur un phénomène d'optique, XXXIX, 211.

— d'une lettre de M. Bidault, sur l'huile extraite du cornouiller, XL, 107.

— de la bibliothèque britannique. *Voy.* Bibliothèque britannique.

— du traité élémentaire de physique, de M. Libes, XL, 166.

— d'une lettre de M. Van-Marum à M. Berthollet, sur la décomposition de l'eau à l'aide d'un nouvel appareil électrique, XLI, 77.

Digitized by Google

— du Journal de physique, publié en allemand, XLI, 106.

— d'un rapport fait à la conférence des mines, sur les manganèses oxidés susceptibles d'être employés, etc., XLI, 150.

— d'une lettre de M. Chenevix à M. Vauquelin, sur le métal de M. Hatchett, XLI, 194.

— d'un mémoire sur quelques expériences galvaniques, par M. Gerboin, XLI, 197.

— d'une lettre du docteur G. M. de Freyberg à M. Babington, sur la composition des alcalis et des terres, XLI, 205.

— d'une lettre de Londres, sur la propriété tannante du cachou, XLI, 309.

— d'un mémoire de Proust, sur le tannin et ses espèces, XLII, 89.

— d'une notice sur divers procédés propres à corriger les défauts de certains fers, etc., XLII, 183.

— du journal de Nicholson, XLII, 195; XLIV, 21.

— d'un mémoire de M. Ekeberg, sur les propriétés de l'yttria, etc., XLIII, 276.

— des expériences de M. Henry, pour la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306.

— d'une lettre de M. Chenevix à M. Vauquelin, sur la propriété du nickel non attirable à l'aimant, XLIV, 221.

— d'une lettre de M. Vignon, sur la meilleure manière de construire les entonnoirs à filtrer, XLIV, 225.

— d'une

Digitized by Google

— d'une lettre de M. Garbonell à M. Deyeux, sur un procédé nouveau pour obtenir une peinture couleur de pierre, etc., XLV, 246.

— d'une lettre de M. Chenevix, contenant l'annonce d'un nouveau métal, à M. Vauquelin, XLV, 253.

— d'un mémoire sur le béril de Saxe; par Vauquelin, XLVIII, 134.

— d'un mémoire sur le platine, par Fourcroy et Vauquelin, XLVIII, 177.

— des journaux allemands, XLIX, 55.

— d'une lettre de M. Proust à M. Vauquelin, XLIX, 177.

— d'une notice sur la désinfection guytonienne, L, 81.

— d'un mémoire sur la cristallisation de l'acide phosphorique, L, 314.

— d'une lettre de Westring à M. Bergman, L, 318.

— du rapport fait à l'Athénée des arts, sur les fontaines filtrantes, LI, 37.

— du mémoire de M. Payssé, sur la préparation en grand des oxides de mercure, LI, 195, LII, 68.

— d'une lettre du docteur Wollaston au docteur Marcet, LII, 51.

— du rapport fait à l'Académie des sciences de Pétersbourg, par Robertson, de son voyage aérostatique, LII, 121.

— de différens mémoires de M. Steinacher, LIII, 83.

— d'un mémoire de Richter, sur la purification du nickel et du cobalt, LIII, 107.

Digitized by Google

— d'une lettre de M. Planche à M. Bouillon-Lagrange, sur la décomposition spontanée de la dissolution nitrique du camphre, LIII, 346.

— d'un mémoire intitulé : Considérations sur les couleurs et sur quelques-unes de leurs apparences singulières, LIV, 5.

— d'un mémoire sur l'écorce de saule blanc, LIV, 287.

— d'une lettre à M. Berthollet, sur les fabriques de fer du pays de Galles, LIV, 196.

— d'une lettre de M. Blagden à M. Berthollet, sur les parties constituantes du tannin, LV, 84.

— d'un mémoire de Foureroy et Vauquelin, sur la découverte d'une matière inflammable et détonnante, LV, 303.

— d'un mémoire de M. Einhof, sur la végétation, LV, 309.

— d'une lettre de M. Haussmann à M. Berthollet, LVI, 5.

— d'un mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LVI, 37.

— d'une lettre de M. Pacchiani à M. Fabroni, sur la décomposition de l'acide muriatique, LVI, 111.

— d'un mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur le guano, etc., LVI, 258.

— d'une lettre de M. Proust à M. Vauquelin, sur la porcelaine, etc., LVII, 196.

— d'un mémoire sur les cheveux, LVIII, 41.

Digitized by Google

— d'une lettre de M. Hisinger à M. Vauquelin, sur l'analyse d'une pierre du genre du pléonaste, LVIII, 97.

— d'une lettre de M. Hausmann à M. Berthollet, LVIII, 182.

— d'un mémoire sur un principe nouveau dans les pierres météoriques, LVIII, 261.

— d'un rapport du juge de paix du canton de Versenobre, sur une pierre météorique, LIX, 34.

— d'un mémoire manuscrit, sur le café, LIX, 22, 294.

— d'une lettre de M. Boudet, pharmacien de la grande armée, sur les eaux de Gaildorf, en Allemagne, LX, 67.

— d'une lettre de M. Gehlen à M. Vogel, LX, 78.

— d'une lettre de M. Pfaff, à M. Berthollet, LX, 314.

— de casse, XLIII, 39.

— de ciguë, de stramonium, etc. Procédé de Stork, pour les préparer, XLIII, 42.

— de coloquinte, XLIII, 39.

— de coquelicot, *ibid.*

— de genièvre. Sa préparation, *ibid.*

— d'opium. Enumération des moyens proposés pour le purifier, XLIII, 40, 41. Inconvéniens des procédés usités pour sa préparation, XLVI, 161. Examen de ces divers procédés, 163. Avantages du procédé recommandé par M. Leroux, 164.

— de quinquina. Sa préparation par la décoction

Digitized by Google

ou par l'infusion, XLVI, 23, 24. Le second moyen est preférable, 32.

— de réglisse. Les pharmaciens doivent le préparer eux-mêmes, XLIII, 42.

— de rhus *radicans*. Méthodes différentes de le préparer, XXXV, 290.

— ou vinaigre de saturne. Est un mélange de plusieurs sels, XXXIII, 239.

— de tamarin. Inconvénient de le préparer à froid, XLIII, 39.

— de séné. Manière de le préparer, XLIII, 42.

— de *solanum scandens*. Son action sur le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 199. Décompose le sel, à chaud, 201.

EXTRAITS pharmaceutiques. Diffèrent de l'extractif par le mélange de beaucoup de principes étrangers, XLIII, 20. Matériaux immédiats qui forment les végétaux, 22. Division des extraits en quatre classes, 30. Leurs différens modes de préparation, 38 et suiv. Méthode employée par Lagaraye, 43. Sont conservés dans la pharmacopée de Berlin, dans le même nombre qu'anciennement, XXXIII, 247. Sont prescrits en petit nombre par les médecins français, 249. Ceux qui demandent un procédé particulier pour leur préparation, XLIII, 38. Préparation préliminaire de ceux faits avec des racines fraiches et muqueuses, 43. Avantages des extraits qui sont préparés avec des plantes sèches, 44. Mode de préparation de ceux dans lesquels on veut conserver une substance résino-gommeuse, 44. Ceux faits par l'alcool, 45. Leur action sur le sublimé corrosif, XLIV, 197. Défauts de ceux de la

Digitized by Google

pharmacopée batave, LVIII, 7. Autre cause qui influe sur leur nature, 8.

— secs de Lagaraye. Méthodes suivies pour leur préparation, XLIII, 42.

F.

Fabriques de coton établies à Rouen et à Montpellier. Causes de leur prospérité, XXXV, 121.

— d'étoffes de soie. Causes de la prospérité de celles de Lyon, XXXV, 119.

— de France. Causes de leur imperfection, XXXIV, 114, 117 et suiv. Moyen d'y remédier, 114, 117, 121 et suiv. Choix des localités qui conviennent aux divers genres de fabrication, XXXV, 113 et suiv.

— de toiles peintes. Ne prospèrent point dans les climats chauds, XXXV, 123.

Faïences. Diffèrent des autres poteries par leur émail blanc, XLIV, 258. Leur origine, *ibid.* Observations sur les dangers de leur usage, ainsi que des poteries de mauvaise qualité, LV, 97. Nature de leur biscuit, *ibid.*

— de Strasbourg peintes sur émail ou japonnées, XLIV, 250. Leurs défauts, 261.

Fécule verte. Voy. Parenchyme vert des végétaux.

Feldspath. Proportions de ses principes, XXXIX, 306.

— blanc d'Amérique; humecté, absorbe tout l'oxigène de l'air atmosphérique, XXXV, 103.

— chatoyant rouge et bleu de Norwège, XXXII 196.

Digitized by Google

— noir; est contenu dans le basalte d'Unckel. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.

FER. Etat de son oxide dans la mine de titane, XXXIV, 271. Sa conversion en acier au milieu d'une masse de sable siliceux pur, XLI, 184. S'allie avec difficulté à l'argent et au plomb, XLIII, 47, 48. Fondu avec ces métaux, leur communique sa propriété magnétique, 50. Retient une portion d'argent et devient très-dur par cet alliage, 52. mis en fusion avec ce dernier métal, contractent ensemble une véritable union chimique, 54. Sa combustion spontanée lorsqu'on le traite avec l'acide acétique, 87. Causes de ce phénomène, 87, 89.

— doux. Sa conversion en acier fondu par le diamant, XXXI, 328. Résultats de cette expérience qui prouvent indubitablement que le diamant est du carbone, 335, XXXII, 208, 209.

— fragile à chaud. Manière de le forger et d'augmenter sa ténacité, XLII, 184. Paroît devoir sa fragilité à quelqu'alliage, 185.

— à froid. Cause de sa fragilité; moyen de l'adoucir, XLII, 186.

— malléable. Sa conversion en acier fondu par le procédé de M. Muschet, XLI, 178.

— métallique de Kamsdorf. Son analyse, LI, 164.

— météorique. Caractère qui le distingue du fer terrestre, LI, 164.

— météorique de Sclavonie. Son analyse, LI, 161, 162.

— météorique de Sibérie. Proportion des principes qui le constituent, LI, 162.

Digitized by Google

— natif du Pérou. Ses caractères, XXXV, 47. Est un alliage de fer et de nickel, 48.

— spathique d'Allevard,

— de Baigorry,

— de Vaumaveiss; leur description, LVI, 301, 302, 303. Proportion de leurs principes constituans, 311, 312. La présence du manganèse dans cette mine n'est point constatée, 314.

— sulfuré. Forme la gangue du platine, XLIX, 192.

Fers natifs d'Amérique, de Sibérie, de Bohême, du Sénégal; leur description minéralogique, XLIII, 253. Renferment dans leurs cellules des noyaux pierreux qui ressemblent au péridot, 253, 260. Conjectures sur leur origine, 254. Contiennent tous du nickel; leur analyse, 263, 265.

Ferment. Matière végéto-animale; cause de la fermentation du moût; siége dans des utricules particulières du raisin, XXXI, 301, 312, 317. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVI, 308, 309. Manière dont il se comporte avec les réactifs, 310. Son action sur le sucre, 310, 311 et suiv. A beaucoup d'affinité pour l'oxigène, 315, 316.

Fermentation acéteuse. Opère la conversion de toutes les liqueurs vineuses et de tous les corps organisés en vinaigre, XXXV, 179, 183.

— des substances animales et végétales peut être suivie d'inflammations spontanées, XLVIII, 257, 258.

— putride. A pour cause une humeur contenue sous les tégumens du corps animal, selon Fabroni, XXXI, 305. Opère la conversion des liqueurs ani-

Digitized by Google

males en acide acéteux et en ammoniaque, XXXV, 183.

— vineuse. Sa cause, ses phénomènes et ses produits, XXXI, 301 et suiv., 318. Nouvelle dénomination proposée par Fabroni, 301. Remarques de Fourcroy à ce sujet, 309 et suiv., 327. Peut avoir lieu sans le contact de l'air, 302, 319. Convertit le principe sucré du moût en alcool, XXXV, 289. Causes de son développement, XXXVI, 7. Est d'autant plus lente que la température est plus froide au moment des vendanges, 8. Phénomènes qui l'accompagnent, 22 et suiv. Libre ou close, différence de son produit, 26. Manière de la diriger d'après la nature du raisin, 35. Transforme la matière sucrée en acide carbonique et en alcool, 113, 120. S'opère par une soustraction continue de carbone et d'oxigène, 114 et suiv. Terme de sa durée, 124 et suiv. A été connue dans la plus haute antiquité, XLVI, 294. Proust ne pense pas que cette fécule que Thenard a nommée ferment, soit la cause immédiate de ce phénomène, LVII, 246, 248. Autre cause que ce chimiste regarde comme la véritable, 246, 247.

— insensible du vin dans les tonneaux, manière de la gouverner, XXXVI, 134. Est très-longue dans les vins de Champagne mousseux, 136.

Feu. Convertit, par la distillation, tous les corps organisés en acide acéteux empyreumatique, XXXV, 182, 184. Moyen de remédier à quelques inconvéniens résultant de son inégalité dans les distillations en grand, XLV, 297.

— des poëles. Son application à la préparation de

Digitized by Google

l'extrait d'opium par longue digestion, XLV, 303.

Feuilles de plantes; exposées au soleil, décomposent l'acide carbonique et dégagent du gaz oxigène, XLIII, 200. Ne décomposent pas l'eau, 207. A l'ombre ou flétries, dégagent du gaz acide carbonique, 208. Purifient l'air vicié, L, 219. Explication de ce phénomène par Sennebier et Saussure, 229, 230.

Fibre animale. Précipite de leurs dissolutions l'or, l'argent et le mercure, par leur affinité aidée de la lumière, XXXJII, 291.

Fibrine. Sa formation dans le sang, XXXIV, 272.

Fiente de chien; son usage dans la teinture des maroquins du levant, XXXI, 197.

Fievres pernicieuses ou ataxiques; leur classification, XLI, 288. Leurs causes, 284. Ne sont guéries que par le quinquina, 286.

— d'hôpital. Les ravages qu'elles exercent peuvent être arrêtés par les fumigations acides, L, 88. *Voy.* Fumigations acides.

Figues. Contiennent beaucoup de sucre cristallisable, LVII, 146.

Filons. Définition qu'en donne Werner, XLIX, 131. Opinion des physiciens sur leur formation, 132. Ont été primitivement des fentes vides qui se sont remplies par le haut, selon Werner, 134, 135. Objections de Hassenfratz sur cette théorie du géologiste allemand, 146, 147, 148.

Filtres. Matières dont on les forme, XXXIX, 117. Ceux de papier Joseph sont préférables à ceux

Digitized by Google

de papier gris, 118, 119. Les filtres en drap sont usités pour la filtration des sirops, 123. Ceux de toile servent à filtrer les liqueurs alcalines, *ibid.* Manière de disposer les filtres de verre, 124.

FINERY CINDER. *Voy.* Ecailles de fer.

FLACONS désinfectans, XLI, 219. Leur préparation et leur usage, XLVI, 119. La composition qu'ils renferment conserve très-longtems sa propriété, XLVI, 119. Capacité de ceux qu'on veut rendre portatifs, 121.

FLAMME. Effets de son impulsion sur les corps suivant différentes directions, XXXIII, 176 et suiv. Ses angles de réflexion sont les mêmes que ceux de l'air, 179, 180. Mesure de son ascension dans les tuyaux de cheminées, 182 et suiv.

— gazeuse. Est le résultat de la combustion des gaz oxigène et hydrogène, XLV, 134. Son emploi dans le chalumeau hydrostatique peut être très-utile, 134. Parvient à fondre complètement les substances les plus réfractaires, telles que la baryte, l'alumine et le silex, et plusieurs métaux, 134, 135 et suiv. La chaleur qu'elle produit dépend des quantités proportionnelles des gaz que l'on emploie, 138. *Voy.* Chalumeau.

FLEURS argentines. Oxide d'antimoine à 20 pour 100 d'oxigène, XXXII, 261.

— de vin. Sont des rudimens de végétation, XXXVI, 250.

FLOTTEUR. Machine employée par MM. Robertson et Sacharoff pour s'assurer positivement de la direction de l'aérostat, LII, 128, 129. *Voy.* Voyage aérostatique de Robertson.

Digitized by Google

Fluate de chaux. Est de toutes les substances celle dont le pouvoir de dispersion de la lumière est le moindre, XLVI, 50. Réfracte les couleurs prismatiques dans un ordre renversé, 50.

Fluides. Doivent leur évaporation à leur affinité pour le calorique. XLII, 67. Ne sont pas tous susceptibles de se convertir en vapeurs, 69. Considérés comme conducteurs de la chaleur, XLV, 177, XLVI, 250. Sur les mouvemens que certains fluides reçoivent par le contact d'autres fluides, XLVII, 303 et suiv. Expériences de Carradori sur leur apparente répulsion, observée par Draparnaud, LI, 217.

— élastiques. Loi de leur expansion, XLIV, 218.

— électrique. Concours de l'humidité pour sa transmission, XXXIV, 95. Faculté conductrice de différens corps, 96 et suiv. Augmentation de sa résistance à son passage dans le vide, 199. Opinion de Saussure sur les élémens qui constituent ce fluide, 100. Employé par M. Henry pour opérer la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306, 307.

— galvanique. Raisons données par un auteur anonyme pour démontrer son analogie avec l'électricité, XXXI, 122. Nouvelles expériences sur ce fluide, XXXVII, 132. La commotion qu'il produit diffère de celle qu'occasionne le fluide électrique, 134, 137. Organes les plus sensibles à l'irritation galvanique, 36, 37. Opinion de M. Robertson sur sa nature acide, 139 145. Opère la décomposition de l'eau, 141, 142. Manière de l'accumuler par plusieurs appareils, 145, 146, 147. Substances conductrices de ce fluide; leur ordre, 296. Son

Digitized by Google

accumulation au passage des organes aux armatures; conséquences tirées de ce fait, XXXVIII, 43 et suiv. Son action sur quelques acides et sur quelques substances végétales et animales, XLI, 311. Effets de ce fluide appliqué à différentes plantes, XLVII, 205. Expériences sur sa vîtesse, XLVIII, 102. *Voy.* Electricité galvanique.

FOIN. Est disposé à fermenter lorsque la fenaison a été faite dans un tems humide, LXVIII, 258. Cette fermentation peut donner lieu à des inflammations spontanées, *ibid.* Moyens de prévenir ces accidens, 258, 259.

FONDANS pour les émaux; leur composition, XXXIV, 203; pour les couleurs, *ibid.* et suiv.

— salins. Leur emploi dans la verrerie, XXXV, 325.

FONDERIES de Halsbruck. Description des procédés suivis dans cette usine, XXXVIII, 197, 208.

FONTAINE de Moïse, au sud de la ville de Suez; singulier phénomène d'hydrostatique qu'elle présente; sa description, XXXIV, 86.

— filtrantes de MM. Smith et Cuchet (Extrait d'un rapport fait à l'Athénée des arts sur les), LI, 37. Ne désinfectent point complètement l'eau qu'elles filtrent, 41, 43.

FONTES de fer. Influence de la nature des coacks sur leur ténacité, XXXI, 117. Restées longtems au fond de la mer, ne s'oxident pas également par-tout, XLVII, 107. Lettre à ce sujet au général le Vavasseur, *ibid.*

FORCE magnétique. N'éprouve point de variations sensibles aux plus grandes hauteurs où l'on puisse

Digitized by Google

parvenir, LII, 86, 94. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Celle du nickel est détruite par l'arsenic, LIII, 177. *Voy.* Nickel.

Forces centrales. Agissent simultanément en sens contraire, XLIV, 301.

Forges de Styrie et de Nassau-Siegen. N'emploient que des mines de fer spathiques, XXXVI, 62. Fabriquent de très-bon acier naturel, 62, 67.

Fossile cristallisé en octaèdre, trouvé à Fahlum, en Suède, LVIII, 298. Sa description minéralogique, 298, 299. Résultat de son analyse, 300, 302.

— du Devonshire. Exposé de quelques expériences analytiques sur cette production minérale, LX, 297. N'a point encore été décrit, 298. Ses caractères chimiques, 299. Son analyse, 301, 303. Noms qu'on propose de lui donner, 307.

— de Saint-Auslte, en Cornouailles. Ses caractères extérieurs, LX, 307, 308. Son analyse chimique, 308.

Foudres de Heidelberg. Conservent le vin sans altération pendant des siècles, XXXVI, 234.

Fourmis blanches. Font une partie de la nourriture des Hottentots, XLIII, 219.

Fourneau de Robertson, consume en entier sa propre fumée ; sa description, XLII, 39.

Fourneaux de blanchisseuses, de teinturiers, économiques, de MM. Pluvinet et Mésaize, à deux et trois évents ; leur description, XXXI, 160 et suiv. Fourneaux connus sous le nom de galères. Correction imaginée par M. Curaudau pour

Digitized by Google

l'économie de la main-d'œuvre et du combustible, XLVIII, 193. Leur description, 194, 195.

— d'évaporation. Leur imperfection, XLVI, 279, 280. Observations générales sur leur construction, 284. Description d'un fourneau d'évaporation où on peut élever la température à volonté, 286. Avantages que présentent ceux de M. Curaudau, L, 134, 136. Leur description, 137.

— de verrerie. Qualités des argiles propres à leur construction, XXXV, 315. Manière de les construire, 318; de les dessécher, 319. Description de celui de Dalesme où la combustion est complète, 320, XLI, 87. Règles pour déterminer leur température; XXXV, 321, XXXVI, 87.

Foyers de Pensylvanie. Leur description, XXXII, 273. Ont été mis dans le commerce, par Desarnod, 274.

Frigorique. Principe matériel du froid. Etre imaginaire qu'on a voulu nouvellement introduire en physique, LVII, 70, 71.

Froid, produit par l'évaporation, indique exactement le degré de sécheresse de l'air, XXXV, 6.

— artificiel. Produit par un mélange de chaux et de neige, XXXII, 171. On en obtient un très-intense par le mélange de muriate de chaux et de neige, XL, 59.

Fromages de Parmesan. Leur fabrication, XXXII, 287 et suiv. Sont colorés par le safran, 291. Leur cuisson, *ibid.* Leur salaison, 294. Parti que l'on tire du petit lait, 295.

Digitized by Google

Fumée. Son ascension et sa température dans les tuyaux de cheminée, XXXIII, 185, 186, 197. Pesanteur de son courant, 202. Son influence sur l'odeur et la saveur âcre des brouillards, 225, et suiv.

Fumigations acides. Expériences de Guyton pour trouver comment elles détruisent les émanations délétères et contagieuses, XXXIX, 81 et suiv. Leur avantage sur l'emploi de la chaux et des alcalis pour détruire les miasmes, XLII, 36. Nouvelles observations qui constatent leurs bons effets pour désinfecter et arrêter les effets de la contagion, XLVI, 113. Lettre de M. J. Poggi sur leur usage dans les épizooties, XLVIII, 43. Employées avec un grand avantage à Ferrare et à Livourne, contre ces maladies des animaux, 55, 59. Objections du D. Rassori sur leur efficacité, 49, 53, 60, 186. Lettre de M. Laudun sur la nécessité d'en introduire l'usage dans les hospices de Lyon, L, 87. Suite des observations sur leur propriété anti-contagieuse, LI, 311, et suiv. Ont arrêté à Coutances et à Dijon les progrès d'une maladie contagieuse, 313, 315.

— d'acide muriatique. Employées pour la première fois à Dijon pour désinfecter les caves sépulchrales et les prisons de cette ville, XXXIX, 76, 77. Recommandées par Vicq-d'Azir contre les épizooties, 77. Sont généralement adoptées en Espagne, 81. Mises en usage avec succès dans l'église Saint-André à Gènes, XLVII, 116. Procédés les plus convenables pour les dégager, XLVIII, 323.

— d'acide muriatique oxigéné. Procédé de Cruickshank pour les obtenir, XXXIX, 80. Détruisent plus

Digitized by Google

promptement les émanations putrides, 87, 89. Employées par Rollo à l'hôpital militaire de Woolwich avec le plus grand succès, 101, 102. Sont sur-tout avantageuses dans les vastes édifices chargés d'émanations putrides, XLVI, 117. Ont arrêté à Cherbourg les progrès d'une gangrène d'hôpital, 118. Proposées par Fourcroy pour désinfecter les salles de dissection, 318. M. Parroletti les a employées avec succès dans les ateliers de vers-à-soie pour arrêter les effets d'une maladie dont ces insectes étoient atteints, L, 107 et suiv. Employées par M. Desgenettes à l'hôpital militaire de Paris, LI, 316. Procédés appropriés aux lieux où l'on veut en faire usage, 318. Avantages marqués que plusieurs navigateurs en ont retirés, 323, 325. Observations sur les bons effets qu'on en a retirés dans les prisons de Perpignan, LVII, 184. Rapport fait à l'Institut sur les résultats avantageux que M. Desgenettes a obtenus par l'usage de ces mêmes fumigations, 187. Ont arrêté les dangers des fièvres adynamiques, limité des gangrènes très-étendues et borné les ravages du scorbut, 188, 189. Succès marqué que M. Pinel a retiré de leur usage dans les salles d'aliénés et dans les loges, 190, 191, 193. Expérience qui constate leur efficacité pour la désinfection des hôpitaux, à la suite de la fièvre jaune, LVIII, 196.

— d'acide nitrique. Mises en usage avec succès par Smith et Menzies à bord de plusieurs vaisseaux anglais pour arrêter les effets d'une fièvre contagieuse XXXIX, 79. Inconvéniens dont elles peuvent être suivies, 80. Sont employées avantageusement dans les lieux resserrés, XLVI, 117. Procédés les plus convenables pour les dégager, XLVIII, 323.

GADOLINITE.

Digitized by Google

G.

GADOLINITE. Caractères de cette pierre, XXXVI, 143, 144. Manière dont elle se comporte avec les acides minéraux, 147. Son analyse par la potasse, 150. Contient une nouvelle terre nommée *yttria*, 146, 152. *Voy.* Yttria. Proportions de ses principes, d'après Klaproth, XXXVII, 87, XLIV, 124. Son analyse, par M. Ekeberg, XLIII, 278. Contient un nouveau métal, 279.

GAILDORFF. Ville d'Allemagne. Sa description topographique, LX, 67, 68. Sa population, 66. Examen de la mine qui est située auprès de cette ville, 70; de la fabrique de vitriol et des procédés qui y sont suivis pour la fabrication du sulfate de fer et de celui de cuivre, 71. Analyse chimique de l'eau de la rivière qui l'arrose, de celles des puits et de la fontaine, 73, 74. Le séjour de cette ville est sain, 75. Conjectures sur la cause des goitres qu'on y observe, 76.

GALLATES terreux et alcalins. Examen chimique de ces sels, LX, 176.

GALVANISME. *Voy.* Electricité galvanique.

GALVANOMÈTRE de Robertson. Sa description, XXXVII, 149.

— de Pepis. *Voy.* Electromètre.

GALVANOMÈTRES. Sont de deux sortes, LI, 303, 304.

GARANÇAGE. Procédé pour obtenir la belle couleur connue sous le nom de rouge d'Andrinople, XLI, 124. En quoi il consiste, 126; XLVIII, 233. Modification ajoutée au procédé de M. Haussmann, 241, 242. *Voy.* Garance, et Rouge d'Andrinople.

Digitized by Google

GARANCE. Espèce employée dans la Grèce pour la teinture du coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 198. Peut être remplacée par plusieurs plantes indigènes de la famille des rubiacées, 201. Ses parties colorantes adhèrent plus fortement que celles d'un grand nombre de substances végétales ou animales, XLI, 125. Influence de l'eau et de la chaleur du bain sur l'éclat de sa couleur, 127, 130. L'action de la lumière ternit sa couleur, 129. Celle-ci est rehaussée par l'avivage, 134, 135. Donne un rouge plus solide et plus beau que celui du Levant, au coton ou au fil imprégné d'une dissolution d'alumine potassée, mêlée d'huile de lin, 136 et suiv. Moyens de varier les nuances, 145 et suiv.

GAUDE. La couleur jaune qu'on en retire est contenue dans les graines, les feuilles et la tige de cette plante, XLVI, 75.

GAZ acide carbonique. Son absorption rapide par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 11. Expériences de Black, Priestley, Chaulnes et Rouelle, sur sa dissolubilité dans l'eau, XXXIII, 126. Son emploi dans la préparation des eaux minérales artificielles, 132, 140. Entraîne l'arôme et l'alcool du vin dans la fermentation vineuse, XXXVI, 12, 28. Communique une saveur aigrelette à toutes les liqueurs, 27. Proportions de ses principes constituans, XLII, 130, 287, 288. Tableau des quantités de ce gaz acide provenant de la combustion des différentes espèces de charbon, XLII, 132. Opinion de Thenard sur celui qui se dégage pendant la fermentation vineuse, XLVI, 315. Est un obstacle aux progrès de la germination, mais de-

Digitized by Google

vient un agent utile pour la végétation, sous certaines conditions, L, 127 et suiv. Se dégage du vin dans lequel il est contenu, à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 135. Détermination de la quantité qui est produite dans la respiration de l'air atmosphérique, LV, 187. Cette quantité est bien plus considérable par la respiration du gaz oxigène, 188.

— acide muriatique oxigéné. Est le plus efficace de tous les moyens pour désinfecter l'air, XXXIX, 80, 89. Neutralise les effets du virus variolique, 96. Détruit à l'instant tous les miasmes putrides, 100. Combustion de diverses substances par ce gaz au moment où il se dégage, XLIV, 23; des huiles fixes à la surface de l'eau, 24; du phosphore sous l'eau, 25. Les fumigations de cet acide ne sont point préjudiciables à la respiration, XLVIII, 317, 318. Attaque les principes délétères et contagieux avec plus d'énergie que l'acide nitrique, 319.

— acide sulfureux. Son action sur le sirop de violettes étendu d'eau et coloré en rouge par différens acides, LX, 258.

— ammoniaque. Est composé de quatre-vingts parties d'azote et de vingt d'hydrogène, suivant Davy, XLII, 33. Sa pesanteur, 34.

— atmosphérique. Est absorbé par le charbon de bois éteint XXXII, 7, 9. Son dégagement de l'eau bouillie, 198. Celui des montagnes contient plus d'azote que celui des plaines, selon Saussure, XXXIII, 168. Effets de son impulsion sous divers angles, 177, 179, 186, 191. Chaud et froid, son renouvellement dans les chambres et dans

Digitized by Google

les tuyaux de cheminées, 184, 200, 212. Force et pesanteur de son courant, 202, 203, 209, 212. Contient les mêmes proportions d'oxigène au Caire et à Paris, XXXIV, 83. Moyen de reconnoître son degré de sécheresse, XXXV, 8, 10; de déterminer son attraction pour l'eau et différens fluides, 18. Son influence dans la fermentation, XXXVI, 8.

— azote. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 10. Moyen de parvenir à l'oxigéner, 20. Son dégagement de l'urée, 112. Expériences de Girtanner pour l'obtenir de l'eau réduite en vapeurs, XXXIV, 11, 16; XXXV, 24. Augmentation de son volume par la dissolution du phosphore, XXXIV, 80. Ne provient jamais de la décomposition de l'eau, XXXV, 25, 27 et suiv. Sa transmission à travers les tubes de terre rougis, XXXVI, 180; XXXVII, 198, 207; XXXVIII, 101. Echauffé avec du phosphore, paroît se convertir en gaz hydrogène, suivant M. Yelin, XXXVI, 218. N'arrête point les effets de la colonne électrique de Volta, XL, 330. Les physiciens l'ont regardé longtems comme jouant un rôle passif dans la respiration, LV, 179. Davy a prouvé par ses expériences qu'il étoit un agent actif, 180. Les nombreuses expériences du professeur Pfaff confirment son absorption dans l'acte respiratoire, et déterminent la quantité de gaz absorbé, 181, et suivantes.

— carboneux. *Voyez* Gaz oxide de carbone.

— déméphitisateur. *Voy.* Gaz acide muriatique oxigéné, et fumigations acides.

— hydrogène. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 2. Ainsi condensé et mis en contact avec le gaz oxigène, forme de l'eau, 13, 14,

Digitized by Google

16. Mêlé avec du gaz nitreux, se change en air atmosphérique, XXXIV, 19. Son utilité eudiométrique, 75. Son emploi dans la construction de l'hygromètre de Lestie, XXXV, 12. Provenant de l'eau décomposée dans les tubes de verre ou de porcelaine, ne contient pas de gaz azote, 28. Sa formation dans les volcans, XXXVI, 292. Mêlé avec le gaz muriatique oxigéné, est presque entièrement absorbé, XLI, 63. Celui qui est retiré de l'acétite de potasse contient encore de l'eau, XLII, 35. N'est absorbé par l'eau que lorsqu'il est mêlé avec du gaz oxigène, LIII, 255. Ses effets dans la végétation, LV, 314.

— hydrogène carboné. N'empêche point les effets de la colonne électrique de Volta, XL, 329, 330. obtenu du charbon chauffé avec du gaz azote, XLIII, 121. Traité avec le gaz oxigène est décomposé par l'étincelle électrique, 125, 315.

— hydrogène carboné huileux. Phénomène qu'il présente pendant sa combustion, XLIII, 127.

— hydrogène carboné phosphoreux, découvert par Trommsdorf, XLIII, 216.

— hydrogène phosphoré. Est soluble dans l'eau comme l'hydrogène sulfuré, XXXV, 226. Caractères de l'eau saturée de ce gaz, 233. Nouveau procédé pour l'obtenir, XLIV, 21. Brûlé par l'acide muriatique oxigéné, donne une lumière verte sous l'eau, 22. S'enflamme à une basse température, XLVIII, 264. Est la cause des feux follets, 265. Enflamme quelquefois les herbes et les broussailles desséchées, et par suite des forêts entières, *ibid.*

— hydrogène phosphuré. Sa combustion par le gaz oxide d'azote, XLIV, 218.

Digitized by Google

— hydrogène sulfuré. S'échappe en très-grande quantité des volcans pendant leur éruption, XXXVI, 293. Son mélange avec l'air atmosphérique occasionne les violentes détonnations qui accompagnent ces éruptions, 293, 294. N'opère point la formation de l'acide muriatique par son action sur le fer, XXXVII, 194; dissout ce métal lorsqu'il est oxidulé, 196, 197. Celui qui provient des sulfures de baryte et de strontiane est plus délétère que celui qui se dégage des autres sulfures, XLVII, 144. Se dégage en très-grande quantité des feux souterrains, XLVIII, 263. Peut produire des inflammations spontanées de matières bitumineuses, *ibid.*

— nitreux. Est absorbé par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 10, 15. Ses propriétés eudiométriques, XXXIV, 73. Est décomposé par l'eau, par la potasse et par le mercure au moyen de l'étincelle électrique, XXXIX, 6. Est décomposé en partie par le sulfate de fer, 9, 13. Est entièrement absorbé par l'acide muriatique oxigéné. Ne contient pas de gaz azote libre, 13. Proportion de ses principes. N'est pas décomposé par l'eau, XLIII, 98. Est absorbé sans décomposition par plusieurs dissolutions salines de fer, 99, 100. Sa conversion en gaz oxide d'azote par les sulfites alcalins, XLIII, 324.

— oléfiant. Produit de l'éther marin par la réaction de l'acide muriatique oxigéné, XXXIV, 145. Est très-fétide. Son dégagement de la dissolution de quelques fontes et aciers dans les acides, XXXV, 46, 47.

— oxide d'azote. Retiré du nitrate d'ammoniaque, ne se dégage de ce sel qu'à une très-haute température, XLII, 276 et suiv. Ses propriétés, 276, 277; LV, 189. Sa saveur douce remarquée par Davy, XLII, 278. Son analyse, 279 et suiv. Ses

Digitized by Google

combinaisons avec plusieurs corps liquides et solides, XLIV, 43. Précautions à prendre pour le retirer pur du nitrate d'ammoniaque, LV, 188. M. Pfaff a observé comme Davy, que ceux qui respirent ce gaz éprouvent une forte exaltation, 190. Expériences sur sa respiration, faites à Toulouse, LVII, 243. A produit des effets très-variés sur différentes personnes, 246 et suiv. Effets de ce gaz sur les animaux, 252.

Gaz oxide nitreux. *Voy.* Gaz oxide d'azote.

— oxide de carbone, obtenu par M. Woodhouse du charbon traité au feu avec les écailles de fer (*finery cinder*); ou avec quelques autres oxides métalliques, tels que ceux de zinc, de cuivre, de plomb, de manganèse et de bismuth, XXXVIII, 273, 275, 277, 279. Passe à l'état d'acide carbonique par sa combustion avec le gaz acide muriatique oxigéné, XXXIX, 21, 22, 25, 62. Production de ce gaz par la réduction de l'oxide blanc de zinc au moyen du charbon, 27, 33. Détermination de ses proportions, 43. Sa formation par la distillation du carbonate de barite, avec le charbon, 45. Par l'acide carbonique et le charbon, 46, XL, 63, XLIII, 120. Peut exister en divers états de saturation, XXXIX, 49. Les sulfates décomposés par une double quantité de charbon, laissent dégager du gaz oxide de carbone, 51. Les carbonates en fournissent beaucoup, *ibid.* On en obtient en enflammant du nitrate de potasse mêlé avec du charbon, 52. Comparé avec le gaz hydrogène carboné; différences qu'il présente, 53. Ses propriétés, 56. Manière dont il se comporte avec l'air atmosphérique, les différens gaz, le soufre, le phosphore, etc., 58, 59 et suiv. Découvert dans le

Digitized by Google

même tems, à Londres par Cruickshank, et à Paris par Guyton, 319. On peut l'obtenir par le mélange de gaz hydrogène carboné et muriatique oxigéné, XL, 63. Celui qu'on obtient par le charbon et l'acide carbonique bien desséchés, ne contient pas d'hydrogène XLII, 151. Objection de Berthollet sur sa légèreté spécifique, 284. Les expériences des chimistes hollandais tendent à prouver la non existence de ce gaz nouveau, XLIII, 122, 131 et suiv. Description d'un nouvel appareil pour obtenir ce gaz, LIII, 76.

— oxigène. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 10. Sa proportion dans le gaz atmosphérique, XXXIV, 83. Augmente sensiblement les effets de la colonne électrique, XL, 330. Ne contient pas d'eau combinée, XLIII, 292. Celui qui est produit par les plantes exposées à la lumière est le résultat de la décomposition du gaz acide carbonique, L, 231, 238. Quantité absorbée dans la respiration, LV, 183. Ses effets dans la végétation, 314.

— prussique obtenu par Proust. Quelques-unes de ses propriétés, LX, 232 et suiv.

Gaz. Leur transmission à travers les vaisseaux de terre rougis, XXXI, 175. Leur absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 11. Résistent plus que l'air commun à la transmission du fluide électrique, XXXIV, 96. Tableau de leur dessèchement, XLII, 125. Déposent tous à une température uniforme la même quantité d'eau hygrométrique, 126. N'influent point par leur nature sur l'évaporation des liquides, 127, 150. Contiennent de l'eau à l'état de combinaison, 283; la présence

Digitized by Google

de cette eau est prouvée par la grande quantité de gaz hydrogène qu'on obtient par l'étincelle électrique, 284. Recherches sur la loi de leur dilatation par le calorique, XLIII, 137. Cause d'incertitude due à la présence de l'eau dans les appareils, 141, 147. Tableau de leurs expansions mesurées par Priestley et Guyton, 151, 156; par M. Gay-Lussac, 167. Se dilatent également par les mêmes degrés de chaleur, 168, 172. Théorie de Deluc sur ces fluides, LII, 172.

— mélangés lors de leur dilatation, XLIV, 41.

Gazomètre à mercure, de Clayfield, XLI, 306.

Gayac. Phénomène qu'il présente lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVIII, 234.

Geissingenberg. Montagne basaltique, XLVI, 186.

Gélatine. Se trouve dans l'urine, XXXI, 67. Acquiert des propriétés différentes selon les moyens employés pour l'oxigéner, LV, 236. Caractères de celle qui est oxigénée par le gaz acide muriatique oxigéné, 237. Gélatine pure composée avec le gésier des volailles blanches, 239. *Voy.* Gésier.

Gelées blanches; ce qui les forme, LVII, 68.

— noires, LVII, 69.

Génération spontanée. Opinion d'Ingenhousz et de Priestley sur cette doctrine, XXXIV, 37.

Gersures. Défauts de poteries, LV, 102.

Gésier de volailles blanches. Examen chimique et médical de cette substance comparée à la gélatine, LV, 225. A été préconisé et employé longtems comme fébrifuge, 226. Manière dont on le préparoit, et dose à laquelle il étoit donné, 227. Procédé de M. Pia pour le préparer, 228, 229. Exa-

Digitized by Google

men chimique du gésier frais, 230. Gésier sec; ses propriétés physiques et chimiques, 233. Son incinération. Examen de sa cendre et des sels qu'elle contient, 235. Gésier frais comparé à la gélatine pure; leurs différences, 239, 240.

GINGEMBRE. Les Hollandais sont dans l'usage d'en confire la racine, LI, 109.

GLACE. Conjectures sur sa formation dans la caverne de la Grace de Dieu, XLV, 160. Sa quantité y est plus considérable en été qu'en hiver, 161. Explication de ce phénomène, 161 et suiv. Est un mauvais conducteur du calorique, XLVI, 261, 262.

GLANDS de chêne. Contiennent du tannin, XLI, 188.

GLOBE terrestre. Son noyau primitif paroît être une énorme masse de granit et d'autres roches de terres simples, XXXVI, 282.

GLU. Sa préparation, LVI, 24 et suiv. Ses propriétés physiques, 28. Manière dont elle se comporte avec les différens agens chimiques, 29. Caractère de celle qui est oxigénée, 33. Est dissoute complètement par l'éther sulfurique, 34. Ses différences d'avec le gluten, 36.

GLUCINE. Contenue dans le béril de Nertschinsk. Ses caractères, XLIV, 28.

GLUTEN. Devient par la fermentation soluble dans l'alcool, XLI, 315, 316. Sa dissolution forme un vernis transparent sur différens corps, 318. Peut servir d'excipient aux couleurs pour la peinture, 319. Son utilité dans les arts, 321.

GOITRES. Conjectures sur les causes de ceux qu'on observe à Gaildorff, ville d'Allemagne, LX, 76.

Digitized by Google

GOMME. Son action sur le sublimé corrosif, XLIV, 196.

— arabique. Peut remplacer la colle de poisson dans le collage des vins, XXXVI, 230. Sa dissolution aqueuse peut être employée comme encre sympathique, XXXIX, 289.

— arabique et adraganthe. Leur analyse, LIV, 312. Contiennent à-peu-près les mêmes principes, 313.

— kino. Vice de sa dénomination, XLVI, 321. Ses propriétés physiques, 322. Action des différens réactifs sur sa dissolution aqueuse, 323, 324. Examen de sa dissolution alcoolique, 326. Contient une très-grande quantité de tannin, mais il diffère de celui du chêne et de la noix de galles, 324, 332. Pourroit être employée pour le tannage sans sa chèreté, 330, 332. L'acide sulfurique y démontre la présence de la chaux, 330.

— transparente obtenue de l'oignon du *hyacinthus non scriptus*, XXXIX, 105. Procédés employés pour l'extraire, XL, 145, 148 et suiv. Se convertit par la dessication en substance amylacée, 155. Son utilité dans les arts, 161.

GRAINE de cirier. Ses caractères, XLIV, 145. Examen de son principe colorant, 146 et suiv. Propriétés de sa matière astringente, 141, 147, 152.

GRAINES. Diminuent la pureté de l'air pendant leur germination, XLIII, 195.

— tombées en forme de pluie dans la ville de Léon, XLVIII, 104, 105; sont rangées dans le genre *lupinus*, par Cavanilles, XLIX, 108, 109.

GRAISSE (Mémoire sur la). Effets qu'elle éprouve de l'action de la lumière, LVIII, 154, 155; du calo

Digitized by Google

rique, 156. Comment elle se comporte avec le gaz hydrogène sulfuré, 162. Action des acides sur cette substance, 164. Sa manière d'être avec les métaux, 171. N'est pas altérée par l'acide muriatique oxigéné, 170.

GRAPHITE en lamelles de Kammersfort ; ressemble beaucoup au molybdène, XXXII, 195.

— des mines de platine, XXXVIII, 161.

GRAPPE de raisin. Aide à la fermentation et rend cette opération plus parfaite, XXXV, 291.

GRAVIMÈTRE. (Annonce d'un nouveau), par Méginé, XXXVIII, 112.

GRENAT en masse du Groenland, XXXII, 195.

— rouge du Groenland. Ses principes, XL, 110.

GRÈS à filtrer. *Voy.* Pierre filtrante.

GRUNSTEIN. Cette pierre est presque toujours associée au basalte, XLVI, 232.

GUANO. Engrais naturel des îlots de la mer du Sud, LVI, 258. Lieux où il se trouve particulièrement, 259. Ses caractères physiques, 261. Son analyse par divers moyens, *ibid.* L'acide urique entre pour un quart dans sa composition, 264. Autres matériaux qui le constituent, 265.

GYMNOTUS *electricus*. Ses organes électriques sont composés de seuls conducteurs humides, XL, 255. Donne les commotions les plus effrayantes sans aucun mouvement extérieur, LVI, 17. Son action électrique est dépendante de sa volonté, 18. *Voy.* Torpille.

Digitized by Google

H.

HARICOTS verts. Moyens usités en Hollande pour prolonger leur durée, LI, 105, 106.
HEIDELBERG. Montagne balsaltique, XLVI, 184.
HELIOTROPE de Bohème. Ses parties constituantes, XXXIV, 130.
HÉMATITES. Contiennent du manganèse, XXXVI, 69.
HEULEMBERG. Cime basaltique de Saxe, XLVI, 187.
HHENNI, arbrisseau d'Egypte. Ses propriétés tinctoriales, XXXIII, 95.
HISTOIRE naturelle de Buffon, édition de Bernard. Annonce de cet ouvrage, LII, 340.
HIVER. La température qui règne pendant cette saison présente plusieurs phénomènes extraordinaires, XLV, 167.
HO-ANG-LIEN ou drogue amère des Chinois. Examen chimique de cette substance, LV, 40.
HONIGSTEIN. Description de cette pierre, XXXVI, 203, 204, XLIV, 233. Résultats qu'a obtenus Vauquelin par son analyse, XXXVI, 205 et suiv. Contient un acide *sui generis*, 209, 211, 214; XLIV, 240, 241. *Voy.* Acide du honigstein. Conjectures des minéralogistes sur sa nature, XLIV, 234. Différences que présentent les analyses que Lampadius et Abich ont faites du Honigsteiu, 235. Nouvelle analyse de Klaproth 235 et suiv. Sa décomposition par l'eau, 240. Proportion de ses composans, 244.
HOLZSTEIN (pierre de bois) de Bareuth. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.

Digitized by Google

HÔPITAUX. Procédés pour en purifier l'air et propres à arrêter les effets terribles de la contagion qui s'y manifeste quelquefois, L, 87, 88, LVII, 187, 190.

HOUBLON. Moyen de le conserver pour la fabrication de la bierre, LII, 31.

HOUILLE. Définition de cette substance, LVII, 305.

HOUILLES. Moyen de reconnoître celles qui sont propres à la réduction des mines de fer, XXXI, 120.

— carbonisées, XXXI, 120.

— du Montcenis. Leur analyse, XXXI, 115.

HUBERTIA. Description de quelques espèces de plantes qui appartiennent à ce genre, LIII, 103.

HUILE. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 96; vice du moyen d'épreuve qu'elle offre pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 28. Se forme pendant la dissolution de la fonte et de l'acier dans les acides, XXXV, 46. Son expansion sur l'eau. Est déplacée par la farine et le suc de tithimale, 95. Cause de son insolubilité dans l'eau suivant M. Tollard, 92. Observation sur la prétendue attraction de surface entre l'huile et l'eau, LVII, 14.

— d'amandes douces. Manière de l'extraire en totalité des amandes, LVIII, 26.

— animale de Dippel; le procédé indiqué dans la pharmacopée batave pour l'obtenir, n'est plus usité, LVIII, 31.

— d'anis. Contient deux huiles, LVIII, 30.

— douce du vin. Produit de l'alcool après la formation de l'éther, XXXIV, 290. Ses caractères, LV, 70, 71. Est de l'éther chargé d'acide sulfureux, *ibid.*

Digitized by Google

— de camphre. A moins d'attraction de superficie avec l'eau que l'huile d'olive, XXXVII, 49. manière de la rendre visible sur l'eau, XLVIII, 213.

— de colsa. Sa purification par l'acide sulfurique et la filtration, XXXVIII, 297, 298.

— extraite du *cornus sanguinea*, Lin., XXXVIII, 174; XL, 107.

— de lin; mêlée à une dissolution alcaline d'alumine, augmente l'éclat de la couleur de la garance, XLI, 136 et suiv. Est préférable pour cet effet aux autres huiles grasses, 142. Se mêle mieux avec la dissolution alcaline d'aluminé, lorsqu'elle a été cuite précédemment avec un oxide métallique, XLVIII, 234.

— d'olive. N'a point d'action sur l'alliage de l'étain et du plomb, XXXII, 256.

— de poisson. Paroît être employée par les Turcs dans la teinture en rouge d'Andrinople, XLVIII, 245.

— de thérébentine. N'éprouve point d'altération de la part du sublimé corrosif, XLVII, 56.

— volatile de cerfeuil. Est fortement altérée par le muriate suroxigéné de mercure, XLVII, 53.

— volatile de citron. N'a manifesté aucun changement par son mélange avec le muriate d'ammoniaque, et avec le muriate suroxigéné de potasse, XLVII, 49. Est altérée par le muriate suroxigéné de mercure, 52. Ne change point de température par son mélange avec l'eau, 64.

— volatile de girofle. N'est point altérée par le muriate de potasse suroxigéné, XLVII, 49.

Digitized by Google

— volatile d'hysope. N'est point altérée par le sulfate d'alumine, XLVII, 48; mais elle l'est par le sublimé corrosif, 53.

— volatile de lavande. N'éprouve aucune altération par son mélange avec l'acétite de plomb, le sulfate d'alumine et le muriate de potasse suroxigéné, XLVII, 47, 48, 49. Est altérée par le muriate suroxigéné de mercure, 54, et par le précipité rouge, 58.

— volatile de menthe poivrée. N'éprouve aucun changement par l'action du muriate oxigéné de potasse, XLVII, 49. Est altérée par le muriate suroxigéné de mercure, 53. Son mélange avec l'eau ne produit aucune augmentation de température lorsqu'elle est pure, 64.

— volatile de plantes vulnéraires. Eprouve un peu d'altération par son mélange avec le muriate calcaire, XLVII, 48.

— volatile de romarin. Son action sur l'acétite de plomb, XLVII, 47; sur la chaux, 50; sur le nitrate de mercure, 51. Changement qu'elle éprouve par son mélange avec le muriate suroxigéné de mercure, 55. Est altérée par le turbith minéral, 57. Phénomènes qui résultent de son mélange avec le muriate d'antimoine caustique, 58. Son action sur le nitrate d'argent, 60.

— volatile de roses. Sa cristallisation régulière obtenue par M. Steinacher, XLVII, 105.

— volatile de sauge. N'éprouve aucune action de la part de l'acétite de plomb et du sulfate d'alumine, XLVII, 47, 48.

— volatile de thim. N'est point altérée par son mélange

Digitized by Google

lange avec l'acétite de plomb, ni avec le muriate de potasse suroxigéné, XLVII, 47, 49.

Huiles. Leur expansion sur l'eau, XXXVII, 39 et suiv. Arrêtent les mouvemens du camphre, 46 et suiv.

— empyreumatiques. Sont la cause de l'odeur et de la saveur des acides produits par la combustion, XXXV, 177.

— éthérées. Règles défectueuses données dans la pharmacopée batave pour les préparer, LVIII, 28.

— fixes. Servent à la confection des emplâtres, XXXIII, 54. Espèces employées dans la nouvelle pharmacopée de Berlin, 253. Ne bouillent point et ne sont évaporables au feu que par leur décomposition, XLI, 69. Désoxident le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 201.

— grasses, préférables aux siccatives pour la confection des emplâtres, XXXIII, 60. N'exercent une action dissolvante sur l'asphalte, le copal, etc., que lorsqu'elles ont été réduites en savon, LVIII, 185.

— siccatives. Employées dans le garançage, XLVIII, 234.

— volatiles. Considérées comme médicamens; liste de celles en usage dans le nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 253. Dissoutes dans l'alcool, quelle est leur action sur le sublimé corrosif, XLIV, 202. Leur action réciproque avec quelques substances salines, XLVII, 46. Agitées dans l'eau distillée, ne donnent de chaleur sensible que lorsqu'elles sont alongées par l'alcool, 64, 65.

Humeur aqueuse. Ses propriétés physiques, LIII,

Digitized by Google

308. Son analyse, 309. Contient un phosphate, ainsi que l'a avancé Fourcroy, 311.

— aqueuse de brebis. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVI, 274, XLVIII, 74, 75.

— cristalline. Ses caractères physiques et chimiques, XLVIII, 76, LIII, 313, 314. Sa description, LIII, 313. Présente différens degrés de densité dans les divers points de sa circonférence, 316. Les proportions de phosphate de chaux varient aussi dans ces divers points, *ibid.* Ses usages, 317. Est le siége de la cataracte, 319. *Voy.* Cataracte.

— cristalline des brebis. Ses caractères physiques et chimiques, XLVI, 274, 275.

— vitrée. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVIII, 75, LIII, 312. M. Nicolas y a trouvé du phosphate de chaux, LIII, 312.

— vitrée des yeux de brebis. Ses caractères, XLVI, 275.

Humeurs de l'œil. Expériences et observations de Chenevix sur leur nature chimique, XLVI, 274, XLVIII, 74. Analyse comparée de celles de l'homme et du bœuf, 76. Mémoire analytique sur ces différentes humeurs dans les vues de découvrir la nature et les causes de la cataracte, LIII, 307. *Voy.* Cataracte.

Humidité. Est invisible dans l'air, LIV, 165. Symptômes qui la font reconnoître, *ibid.* Sa définition, 166, 176.

— extrême. Moyen employé par Saussure pour en déterminer le point sur son hygromètre, LIV, 163, 164.

Digitized by Google

HYACINTHUS NON SCRIPTUS. Contient une gomme, XXXIX, 105. Proportions des principes constituans de cette plante, XL, 159. Sa culture, 160.

HYDRATE de cobalt. Manière de l'obtenir, LX, 266. Ses propriétés physiques et chimiques, 266, 267.

— de cuivre. Est une combinaison de cuivre et d'eau, XXXII, 41, 45. Ses caractères, 42. Prend une couleur verte et diminue de volume en se combinant avec l'acide carbonique, 44. Est dissous par la potasse caustique et l'ammoniaque, 45. Forme le principe colorant des cendres bleues, 46.

— de nickel. Est plus permanent que celui de cuivre, XLIX, 184. Sa préparation et ses caractères, 184, 185, LX, 276.

HYDRO-CARBONATE. Vice de cette dénomination, XLI, 62, XLIV, 319.

HYDROGENE. Ses combinaisons avec l'oxigène, XXXIV, 27. Formule pour en déterminer les quantités, 30. Peut se dégager des tuyaux de chaleur si l'air qui les traverse est chargé d'humidité, LI, 34. Ce dégagement devient quelquefois la cause d'incendies, 34, 35. Raisons imaginaires que M. Tissier veut donner pour prouver que l'hydrogène n'est point un être simple, LII, 109.

— carburé et phosphuré. Nouvelle dénomination proposée par Chenevix; indique l'analogie des propriétés par celle de la terminaison, XLIV, 318.

— sulfuré. Son analyse, XXXII, 267. Son action sur l'azote phosphoré, XXXIV, 81. Ses propriétés

Digitized by Google

comme réactif, XLII, 165. Mis en contact avec l'acide arsénieux, en neutralise les propriétés délétères, 166. Cas où il peut être opposé avec quelque succès à l'empoisonnement par l'acide arsénieux, 168. Circonstances où son emploi est inefficace dans cet empoisonnement, 168, 169.

HYDRO-MAJEURE. Adjectif employé par M. Desgroizilles, après les mots pesanteur ou légèreté, LVIII, 258.

HYDROMETRE de Clarke, XLVIII, 6, 23. Défauts de cet instrument, 24, 25.

HYDROPHOBIE. Peut être détruite par les oxigénans, XXXIX, 97.

HYDRO-SULFURE de potasse. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 40. Moyen de le distinguer de l'hydro-sulfure de soude, 41.

— de soude obtenu cristallisé; ses caractères, XLI, 190 et suiv.

HYGIOCÉRAME. Poterie de terre salubre; ses qualités, XLIV, 266.

HYGRO-EUDIOMETRE. Proposé pour absorber les miasmes, XLI, 285.

HYGROMETRE. Ne parvient pas au dernier degré d'humidité, XLIX, 91. Parvient au même degré d'humidité dans un récipient, 92. Expériences de Deluc sur les hygromètres à bandelettes et à fils, 114, 115. Rapports des degrés de l'hygromètre de ce physicien avec les quantités d'eau évaporées suivant les températures, 118, 119, 120. Moyen proposé pour suppléer à cet instrument, XLIX, 125, LIV, 189. Autre moyen proposé dans le

Digitized by Google

même but par Dalton, XLIX, 126, LIV, 187, 188. Variations qu'il a éprouvées à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 85. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Description de celui de Deluc, 275, 276. Différences qui existent entre celui de Deluc et celui de Saussure, 283. Cas où il va vers le sec, malgré l'humidité de l'atmosphère, LIII, 19, 20. Marche comparative des deux hygromètres de Saussure et Deluc, LIV, 171, 172. Expérience de Deluc pour déterminer les quantités que produisent les expansions successives de cet instrument, 172, 173.

— à deux tubes. Principes sur lesquels il est construit, XXXV, 8 et suiv. Sa description, 12. Correction de l'échelle hygrométrique, 17.

I.

Ichthyocolle. Sa préparation. On peut l'extraire d'un grand nombre de poissons, LII, 186, 187 et suiv. Action chimique des réactifs sur cette substance, 194. Son utilité pour la clarification des vins blancs, 201. Ne paroît devoir la propriété de clarifier les vins qu'à l'albumine qu'elle contient, 213. *Voy.* Clarification.

Imbibition. Son mécanisme, LIII, 6.

Impressions de dessins ou d'écrits, par une méthode nouvelle, XLI, 309. Procédé suivi par l'auteur de cette découverte, 310.

Incendies. Peuvent être éteints par des quantités d'eau très-peu considérables, XLVI, 3. Expériences qui le prouvent, 5, 6, 9. Relation des expériences faites à Gotha à ce sujet, 11 et suiv.

Digitized by Google

Réfutation des objections que M. Descroizilles avoit faites à ces expériences, LIII, 154 et suiv.

— spontané, arrivé à la blanchisserie Berthollienne de M. Descroizilles, LIV, 113.

INCRUSTATIONS de cheminées où l'on fond la mine d'antimoine (Expériences sur les), XLIX, 164. Sont un oxide d'antimoine sublimé, 165. Différens parfis qu'on peut tirer de cette matière, 173, 174.

INDIGO. Procédés suivis à Saint-Domingue et en Egypte pour sa fabrication, XXXIII, 87. Ses dissolutions peuvent passer par plusieurs degrés de nuances de vert-bleuâtre en perdant ou en reprenant de l'oxigène, LVI, 13.

INFLAMMATIONS spontanées. Causes qui les occasionnent, XLVIII, 249 et suiv. Produites par le frottement de plusieurs morceaux de bois de différente nature, 252, 253. Moyens de les prévenir dans les machines exposées à un frottement, 254, 255.

INFUSION. Se charge d'un grand nombre de principes de végétal; cas où elle convient, XLIII, 33.

INSOLUBILITÉ; n'est point une propriété absolue, XXXVIII, 28.

INSTITUT d'Egypte. Notice d'un recueil de ses Mémoires, XXXIII, 80 et suiv.

INTRODUCTION à la physique terrestre par les fluides expansibles. Par Deluc. Extraits de cet ouvrage, XLVIII, 188, 273, XLIX, 84, 113, 225.

IPECACUANHA. Manière de le conserver en poudre, XLVI, 21, 22.

— gris. Observations sur la propriété émétique de sa partie ligneuse, LVII, 28. L'analyse de la partie

Digitized by Google

corticale et de la partie ligneuse a prouvé qu'elles étoient formées des mêmes principes, 31, 32. La résine et la partie extractive qui constituent ces deux parties ont également la propriété vomitive, mais à des doses différentes, 33. Contient une matière analogue à la gomme élastique, 34. Action des réactifs sur l'*infusum* et le *decoctum* de cette racine, 34, 35.

IRIDIUM. *V.* MÉTAL nouveau découvert dans le platine.

IVOIRE fossile. L'analyse que M. Morichini en a fait prouve qu'il contient de l'acide fluorique, LV, 264. Parmi les nombreuses espèces examinées par Fourcroy et Vauquelin, il n'en est que deux, l'ivoire fossile de l'Ourq et celui d'Argenteuil, qui ont donné des traces de cet acide, LVII, 40.

— frais. Expériences pour rechercher s'il contient de l'acide fluorique, LVII, 37. L'analyse n'a point démontré la présence de cet acide, 39, 40.

J.

JAUNE. Procédé pour obtenir cette couleur pour la coloration des émaux, XXXIV, 215. Les jaunes exigent peu de fondans, 217.

— tiré de la gaude. Procédé pour le préparer, XLVI, 74, 75.

JAUNISSE. Les expériences de Fourcroy et Vauquelin semblent prouver qu'elle est causée par une déviation d'une matière qu'ils ont nouvellement découverte dans la circulation, LVI, 47.

JASPE. Ses caractères extérieurs, LVII, 304.

JAYET. Traité par l'acide nitrique, donne une substance analogue au tannin, LVII, 116. *Voyez* Substance tannante artificielle.

Digitized by Google

JOUBARBE. Contient du malate de chaux, XXXIV, 127.

JOURNAL (Nouveau) de chimie, par MM Klaproth, Hermstaedt, etc., LI, 157.

— de Nicholson. Extraits par Guyton, XLII, 191, 195, XLIV, 21.

— de pharmacie de Trommsdorff. Extrait, XLIX, 67.

— de pharmacie, réuni aux Annales de chimie, XXXII, 332.

JUPITER. Forme de cette planète; ses satellites, XLIV, 290. Son mouvement apparent et réel, 298. Perturbation de ses satellites, 303.

K.

KAOLIN. Sa découverte dans le département de la Haute-Vienne, XLIV, 263.

KAOLINS d'Aschaffenbourg. Leur analyse, XL, 112.

KERMES minéral. *Voy.* Oxide d'antimoine hydro-sulfuré rouge (1).

KLEBSCHIEFER de Ménil-Montant. Résultat de son analyse, LX, 79, 80.

L.

LAC Menzaleh. Sa description, XXXIII, 321 et suiv.

(1) Voyez le mémoire de M. Cluzel sur le Kermès, inséré dans le soixante-troisième volume des Annales de chimie.

Digitized by Google

LACQUE. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 97.

LAINES. Considérations sur leur lavage et leur blanchiment, XLVII, 276, 285. Sont parfaitement dégraissées par l'eau de savon, 287. Inconvéniens de leur séjour trop long dans leur propre suint, 288. Moyens employés pour les blanchir, 289, 290. Importance de nétoyer celles dont on se sert pour faire les matelas, LI, 25, 26. Influence de leurs divers états en teinture, LIII, 184. Agens employés pour leur dégraissage, 188. Doivent être conservées dans leur suint, 190. Expériences comparatives sur celles de moutons sains, malades ou morts, et relatives à leur alunage et à leur teinture, 196, 198 et suiv.

LAIT. Forme des vaisseaux la plus convenable pour le recevoir, XXXII, 57. Influence du nombre des traites, de la chaleur, du repos et du sommeil sur sa qualité, 58. Celui d'une même traite présente des différences marquées, 59. Expériences sur cette liqueur animale, L, 274 et suiv. Sa décomposition spontanée développe de l'acide carbonique, 278. Cause de la formation de cet acide, 281. Est une substance clarifiante, LII, 216. Contient de l'acide acéteux, LIX, 280.

— aigre. Employé en Westphalie, en Hollande, etc., pour le blanchiment des toiles, LV, 132, 133. *Voy.* Toile. Préparation d'un acide propre à lui être substitué dans cette opération, 135.

— de soufre. Nouveau procédé pour le faire, XLIX, 73.

LAITERIE. Température, courant d'air et propreté qu'elle exige, XXXII, 56.

Digitized by Google

LAMPE. Mécanique de MM. Carcel et Carreau. Sa description, XXXVIII, 135, 139 et suiv. Produit une vive clarté, 143.

LANCES d'artificier. Matières qui les forment, LIX, 315.

LANDBERG. Cime basaltique de Saxe, XLVI, 186.

LAPIS-LAZULI. Ses parties constituantes, XXXIV, 56. Doit sa couleur à du sulfure de fer, 64 68. Lettre de M. Lermina à M. Guyton sur la cristallisation de ce minéral, L, 144. Est la mine de l'outremer, LVII, 317. *Voy.* Outremer.

LAVE de Catania. Ses propriétés physiques; son analyse, XLI, 236.

— dite de Santo-Venere. Ses caractères physiques et chimiques; substances qui la forment, XLI, 236.

LENTILLE de Tschirhausen. Employée par Guyton pour opérer la combustion du diamant, XXXI, 83. Ses dimensions, 84. *Voy.* Diamant.

LEPIDOLITE blanche. Son analyse, LI, 179.

— de Norwège, XXXII, 195.

LESSIVES alcalines. Employées aux Etats-Unis pour la purification des vaisseaux, XLVIII, 62. Leur insuffisance, 63.

LETTRE aux auteurs des Annales, sur la dénomination oxigène, principe acidifiant, XXXIV, 311.

— de M. Robin à M. Fourcroy, sur un événement arrivé à la poudrerie d'Essone, XXXV, 93.

— de M. Alexandre Humboldt à M. Fourcroy, datée de la Guara, XXXV, 192.

Digitized by Google

— de M. Cadet à M. Fourcroy, sur une observation chimique, XXXV, 200.

— de M. Deyeux aux auteurs des Annales de chimie, XXXIX, 105.

— de M. Hassenfratz à M. Schmidt, sur la pesanteur spécifique des corps solides et fluides, XXXIX, 177.

— de M. Descroizilles aux auteurs des Annales de chimie, sur une inflammation du phosphore, XLI, 302.

— de M. Roover, sur l'oxide noir de fer, XLIV, 329.

— de M. Junius Poggi à M. Guyton-Morveau, sur l'usage des fumigations d'acides minéraux dans les épizooties, XLVIII, 43.

— de M. Gariga aux rédacteurs des Annales, XLVIII, 104.

— de M. Jerôme Cavessali, sur l'oxide noir de fer, XLIX, 106.

— de Hassenfratz à Werner, XLIX, 129.

— de M. Laudun, sur la nécessité d'introduire dans les hôpitaux l'usage des procédés de désinfection par les acides minéraux, L, 87.

— de M. Lermina à M. Guyton, sur la cristallisation du lazulite, L, 144.

— de M. Hassenfratz à M. Gillet-Laumont, sur la cristallisation de l'alun, L, 312.

— de M. Moreau aux rédacteurs, sur les fontaines filtrantes, LI, 36.

— de Hassenfratz à M. Gillet-Laumont, sur diffé-

Digitized by Google

rentes observations géologiques faites dans les Alpes, LII, 143.

— de M. Van-Marum, sur l'utilité des pompes portatives, etc., LIII, 150.

— de M. Gay-Lussac à M. Berthollet, sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales, LV, 258.

— de M. Pezzoni, sur l'application du tannin dans l'art de guérir, LVI, 123.

— de MM. Cioni et Petrini, à M. Pacchiani, LVI, 269.

— de M. d'Aubuisson à M***., sur quelques objets de minéralogie, LVII, 273.

— de M. Delaville à M. Vauquelin, sur l'oxidation des métaux, LVIII, 92.

— de M. Dispan aux auteurs des Annales de chimie, sur un aréomètre propre à juger de la bonté du moût de raisin, LVIII, 311.

LETTRES de Humboldt, datées de Quito; projets du retour de ce physicien, XLIII, 216.

— sur Constantinople, de M. l'abbé Sevin, XLIII, 217.

LEVAIN. Choix des matières propres à déterminer la fermentation acéteuse, XXXVII, 121.

LEVURE de bierre. Développe à l'instant la fermentation dans la mélasse; bulles qui se dégagent de ce mélange, XXXVI, 9, 10.

LICHTENWALDE. Le corps de cette montage est composé de granit rougeâtre, XLVI, 184, 185.

LIE de vin. Mélange de tartre et d'extractif, XXXVII, 33.

Digitized by Google

— de vin ou de bierre. Contiennent toujours un gluten animal quelle que soit la nature de la colle dont on s'est servi pour les clarifier, LII, 208. *Voy.* Clarification.

Limailles de fer. Contiennent toutes plus ou moins d'acide muriatique, XXXIX, 17.

Lin. Son animalisation, XXXI, 123. Disposition des parties qui le composent, LV, 117. Observations sur son rouissage, *ibid.* But de cette opération; se fait de deux manières, 118. Phénomènes qui accompagnent le rouissage par l'eau, 119 et suiv. Le rouissage peut se distinguer en deux époques de fermentation, 123.

— et chanvre. Leur rouissage, LII, 252. Procédé de Bralle; sa description succincte, 253.

Liniment volatil. Est un médicament magistral, XXXIII, 251.

Lingot d'alliage envoyé par la commission des finances; son analyse, XXXIX, 251. Doit sa blancheur à l'arsenic, 265. Est facile à contrefaire, 268.

Liqueur animale dissolvante, découverte par M. Schmidt; cause de la fermentation putride, suivant Fabroni, XXXI, 303. Doutes sur son existence particulière, 325.

— anti-incendiaire. Sa composition, XLVI, 4, 5. Méthode de préparer et d'employer celle de M. Driuzzi, XLVIII, 191.

— du caoutchouc du castilloya élastique, rapportée par MM. Humboldt et Bonpland. Ses propriétés physiques, LV, 296. Manière dont elle se com-

Digitized by Google

porte avec les différens agens chimiques, 297. Matériaux qui la composent, 298 et suiv.

— fumante de Cadet. Sa nature intime n'a pas même été connue des chimistes modernes, LII, 54. Procédé pour la préparer, 56. Propriétés physiques, 57. Effets délétères de ses émanations, 58. Cause de l'odeur fétide qu'elle exhale, 56, 60. A quoi sont dues les vapeurs, 60, 61. Opinion de Thenard sur la propriété qu'elle a de s'enflammer spontanément, 62. Son analyse, 63, 64. Matériaux qui la composent, 64. Théorie sur sa formation, 66.

LIQUEURS du nouveau dispensaire de Berlin. Peuvent être réduites à trois dans la pharmacopée française, XXXIII, 251. Leur augmentation de volume, suite de leur mélange et de l'élévation de température qui en résulte, est en raison de leur force, XLVIII, 10, 11.

— spiritueuses. Essai sur leur rapport entre leur pesanteur spécifique, leur force et leur valeur, XLVIII, 5, 113. Sont des composés d'alcool et d'eau à diverses proportions, 6, 12, 13. Défauts des moyens d'épreuve employés précédemment en Angleterre, 16, 17. Considération sur leur expansibilité, 113, 114. Moyens employés pour reconnoître leur valeur, 116, 117. Instrumens propres à mesurer leur pesanteur spécifique, etc., 118, 119. Tables pour trouver leur percentage et leur concentration, 120, 128, 129 et suiv. Moyen employé pour les clarifier, LII, 215. *Voy.* Clarification.

— spiritueuses de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 258.

Digitized by Google

LIQUIDES. Sont presque tous susceptibles d'être attirés ou repoussés les uns par les autres, XL, 19. Leur évaporation; agens qui la favorisent, XLIV, 315.

LITHARGE. Forme des emplâtres plus secs que le *minium* et les oxides blancs de plomb, XXXIII, 60.

LITHOLOGIE atmosphérique. Analyse de cet ouvrage, XLVIII, 224 et suiv.

LUCHAUERBERG. Forme de cette montagne basaltique, XLVI, 187.

LUMIERE. N'agit point chimiquement sur les corps, d'après l'opinion de Rumfort, XXXI, 11. Elle n'opère les changemens de couleur des oxides que par la chaleur qu'elle excite, suivant le même physicien, XXXII, 330. Augmente la matière sucrée des fruits, et diminue celle des racines, XXXIII, 72. Opère la désoxidation de l'or par la voie humide et à l'aide du charbon, XXXIV, 181. Son action sur le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 177. Se décompose en quatre rayons distincts, en en faisant passer un rayon très-rétréci dans un spectre prismatique, XLVI, 57, 58. De sa décomposition en ses élémens les plus simples, LIX, 227. Les couleurs du spectre solaire sont distinctes et ne sont point une série de nuances dégradées, 228, 229. Il paroît prouvé, d'après les expériences de M. Prieur, qu'il n'existe que trois sortes de rayons lumineux, 238, 253, 258.

LUNETTES achromatiques. Principes sur lesquels elles ont été construites, LIX, 234, 236.

Digitized by Google

LET (Préparation d'un) propre à toutes les opérations de chimie où il est nécessaire d'en employer, XLVI, 139.

LYCHEN *islandicus*. Ses usages alimentaires, LVII, 196, 197.

LYCHENS. Leurs propriétés tinctorales, XXXII, 181. Espèces nouvelles trouvées dans l'île de la Réunion, par M. Bory, LIII, 337.

M.

MANGANÈSE. Utilité de son alliage avec le fer et le carbone, dans les aciers naturels, XXXVI, 66.

— de Moravie. Son analyse, XLV, 26.

MAGNÉSIE précipitée du sulfate de cette base, retient de l'acide sulfurique, XXXVI, 310.

— A la propriété de former des sels triples, XXXVIII, 17. Densité de cette terre, XXXIX, 188. A beaucoup d'affinité et de cohésion pour l'eau, 190. A moins d'attraction que la potasse pour l'acide tartareux, XLI, 40.

MANNE. Se dissout dans l'alcool, LVII, 143. Ne se rapproche pas du sucre de cannes par le raffinage, 143, 144. Abonde beaucoup en Espagne et en Amérique, 144. Phénomènes qui ont lieu lorsqu'on la fait fermenter, LIX, 51. Son principe sucré est dissoluble dans l'alcool à chaud, 52, 53.

MANUEL d'un cours de chimie par M. Bouillon-Lagrange. Deuxième édition. Plan de cet ouvrage, XL, 92.

— du galvanisme. Extrait de cet ouvrage, LI, 287 et suiv.

— du pharmacien.

Digitized by Google

— du pharmacien. Extrait de cet ouvrage, XLV, 321.

MANUFACTURES qui exhalent une odeur désagréable. Rapport demandé à la première classe de l'Institut, sur la question de savoir si elles peuvent être nuisibles à la santé, LIV, 86. Les émanations qui s'exhalent des fabriques de tournesol, d'orseille et d'indigo, des amidoneries, des papeteries et des brasseries n'entraînent aucun danger, 90. Les établissemens où l'on fabrique les acides n'ont aucun danger pour les habitations voisines; 94, 95. Les fabriques de blanc de plomb, de sel de saturne, de vert-de-gris, ne sont dangereuses que pour les ouvriers eux-mêmes, 96. Les manufactures de bleu de Prusse, etc. quoique n'étant pas nuisibles doivent être isolées, 97, 101.

— d'armes de Klingenthal. Approvisionne celle de Versailles en lames d'acier, XXXVI, 61.

—des Gobelins. Perfection plus grande dans la teinture des laines qu'on y emploie, LIII, 186.

MACÉRATION. Mode d'action de cette opération pharmaceutique, XLIII, 33.

MACHINE employée dans la pharmacie centrale de la Haye pour réduire en poudre les écorces, les racines, etc. Sa description, LI, 100.

— de compression pour saturer l'eau d'acide carbonique XXXIII, 137, 140.

MADREPORITE. Ses caractères extérieurs; son analyse, XLV, 19, 20, 21.

MAGISTERE de bismuth. Préparation pharmaceutique incertaine, XXXIII, 242.

Digitized by Google

MAÏS. Est celle des graminées d'Europe qui contient la plus grande quantité de sucre, XLII, 290, 291.

MAL. Ce poisson donne une bonne qualité d'ichthyocolle, LII, 189.

MALACHITE d'Arragon. *Voy.* Carbonate de cuivre natif.

MALACOLITHE. Pierre molle, XXXII, 196.

MALATE de chaux, se trouve dans la joubarbe, XXXIV, 127; et dans plusieurs autres genres de plantes, XXXV, 153, 157. Caractères auxquels on reconnoît sa présence, 154, 155.

MARC de raisin; ses nombreux usages, XXXVI, 132, 153; LIII, 119 et suiv.

MARCKANITE. Analyse de cette pierre par Gmelin, XXXVIII, 345.

MARMELADES. Causes qui les font tourner à l'aigre, LIII, 134. *Voy.* Raisiné.

MARMITES de Zamora, LI, 247.

MARRONIER. Son écorce se rapproche du quinquina, LV, 44.

MARS. Forme de cette planète, XLIV, 289. Son mouvement apparent et réel, 298.

MASSE. Son influence sur la fermentation du moût, XXXVI, 13.

— des corps. Son influence sur les affinités électives et l'action chimique, XXXVI, 303, 307. Cas où cette influence cesse, 314.

MASSICOT. *Voy.* Oxide jaune de plomb.

MATÉRIAUX pour servir de base à une Chimie du dix-

Digitized by Google

neuvième siècle. Remarques sur cet ouvrage, L, 173.

Matière animale des calculs. Paroît en faire le gluten. Ses caractères, XXXII, 222.

— animale séparée du zoonate de chaux. Sa conversion en acide nitrique, XLIII, 182.

— caséeuse. A des propriétés particulières selon les moyens dont on fait usage pour la séparer du serum, L, 276, 277, 279. Manière d'y reconnoître la présence du phosphate de chaux, 282.

— caséiforme qui se dépose sur le corps du fœtus, XXXIII, 273.

— combustible particulière de la Prusse orientale. Ses caractères physiques, LI, 188, 189. Son analyse, 190, 192. Est susceptible de former de l'acide prussique, 193. Son usage économique et dans les arts, 194.

— extractiforme des eaux de l'amnios de vache; ses propriétés, XXXIII, 278.

— jaune nouvellement trouvée par Fourcroy et Vauquelin dans la chair musculaire en la traitant par l'acide nitrique, LVI, 38. Ses caractères, 39.

— inflammable et détonnante, formée par l'action de l'acide nitrique sur l'indigo et les matières animales, LV, 303; LVI, 43. Ses propriétés, LV, 304, 306. A été entrevue par Haussmann, 304; LVIII, 186, 187. Moyen de l'obtenir, LV, 305 Cause de sa propriété détonante, 306. Se trouve dans le cachou, LVI, 204.

— scytodéphite. *Voy.* Tannin.

Mécaniques. Economie résultant de leur adoption pour la filature, XXXV, 121.

Digitized by Google

MECHE militaire. Matières qui la composent, LIX, 314. Inconvéniens de son usage, 315.

MÉLANGE de plomb et d'étain oxidés. Employé dans la confection des émaux, XXXIV, 220 et suiv. Nécessité d'oxider ces métaux ensemble, 207, *Voy.* Emaux.

MELLITE, pierre de miel ou honigstein. Sa description, XXXVI, 204. Son nom dérive de sa couleur, *ibid.* Sa pesanteur spécifique, 205. Son analyse, 205, 206 et suiv. Contient un acide particulier, 208, 209. *Voy.* Honigstein.

MELLILITE. *Voy.* Honigstein et Mellite.

MENILITE. *Voy.* Klebschieffer.

MER. Cause de son flux et reflux, XLIV, 303.

MERINOS. Sont les espèces de moutons dont la laine donne le plus de suint, LIII, 195.

MERCURE. Sa congellation par le froid artificiel, XXXII, 171. Caractères physiques de ce métal, XXXIV, 46. Ne s'unit point très-intimement au soufre dans l'état métallique, XXXVII, 67. A une affinité très-foible pour l'oxigène, XXXVII, 223. Est conducteur du calorique, XLVI, 260. On doit distinguer trois états différens dans la dissolution de ce métal par l'acide nitrique, LIV, 74, 75. Expériences chimiques sur ce métal, 117. Conjecture sur la manière dont il agit sur l'économie animale dans le traitement des maladies siphilitiques, 135, 136.

— Forme de cette planète, XLIV, 289. Son mouvement apparent et réel, 296, 297.

— fulminant, découvert par M. Howard, détonne à la température de 368° de l'échelle de Fahrenheit, XXXVIII, 324. Sa force écrasante est supérieure à celle de la poudre à canon, 324.

Digitized by Google

MÉTAL nouveau découvert dans le platine par M. Descostils, XLVIII, 158, 171; et en même tems par Fourcroy et Vauquelin, 178, 181, XLIX, 197. Propriétés de ce métal, XLVIII, 174, 182, XLIX, 203, 217. Est la cause de la coloration diverse des sels de platine, XLVIII, 174, 184, XLIX, 208. Moyen de le séparer du platine, XLVIII, 183, 184, XLIX, 209. Seconde série d'expériences sur ce métal, XLIX, 219. Doit être fortement oxidé pour colorer les sels de platine, 223. Se volatilise lorsqu'on traite la poussière noire qui le contient avec de la potasse, L, 9, 12. Manière de l'extraire et de le purifier, 16. Ses propriétés lorsqu'il est pur, 19 et suiv. Est susceptible de se combiner à différentes proportions d'oxigène, 24. Autres propriétés que M. Tennant a découvertes à ce métal, LII, 48. Nom que lui a donné ce chimiste, 48.

MÉTAUX. Projet d'expérience sur leur oxidation ou désoxidation par l'intermède du charbon, chargé d'oxigène ou d'hydrogène XXXII, 20, 24. Leur faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 99. Forment trois genres de combinaison avec le soufre, XXXVII, 57. Ordre dans lequel ils sont classés comme conducteurs du fluide galvanique, XXXVII, 296, XL, 243, 251, XLI, 17. Leur combustion opérée par l'électricité galvanique, XLII, 158, XLIV, 207 et suiv. Attirent moins l'humidité que le verre, XLIV, 80. Communiquent à celui-ci la propriété d'enlever ou de céder plus promptement le calorique à l'air chaud ou froid, 86, 87. Expériences pour prouver leurs affinités, XLVII, 187 et suiv. Examen succinct de ceux qui sont le plus employés dans les arts, LI, 119, 120 et suiv. Sont

Digitized by Google

des substances clarifiantes des corps gras, LII, 217. Opinion de M. Tissier sur leur calcination et leur réduction, 229. Preuves que M. Haussmann donne pour constater leur oxidation intermédiaire entre le *minimum* et le *maximum*, LVI, 5, 6 et suiv. Thenard n'admet point cette oxidation intermédiaire, 62. Considérations sur leur oxidation en général, LVI, 59.

Météores. Causes qui les produisent d'après les chimistes modernes, LIV, 265. Objection de M. Deluc contre ces causes, 266.

Météorologie. Causes des progrès de cette science, XLIV, 315.

Méthode de Tournefort. Moyens de la perfectionner, XLV, 149.

Micarelle d'Arendal, XXXII, 196.

Miel. Etoit employé par les anciens pour fortifier le moût trop aqueux, XXXVI, 36. Caractères physiques de celui de Madrid, LVII, 137. Cause de sa couleur jaune, 138. Le miel blanc est sujet à se séparer en deux parties, 139. L'alcool en sépare une certaine quantité de sucre, *ibid.*

— rosat. Correction à faire au procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVIII 19.

Millepertuis. Peut être employé avec utilité dans la teinture, XLVI, 143. Contient une double matière colorante, 144. Mordant le plus propre à fixer cette matière colorante, 144, 145. Contient beaucoup de matière tannante, 145.

Miemi. Résultat de son analyse, XLIV, 134.

Mine d'antimoine. La plus généralement exploitée pour en retirer le métal pur, est le sulfure d'an-

Digitized by Google

timoine. Trois procédés successifs employés pour obtenir le métal, XXXI, 154.
— d'antimoine blanche de Przibrem. Ses propriétés physiques, XLV, 10, 11.
— d'antimoine rouge fibreuse de Braunsdorf; son analyse, XLV, 9, 10.
— d'argent de Guadalcanal, contient du platine, LX, 317. Ses propriétés physiques, 318.
— brune de plomb de Zimapan. Son analyse, LIII, 268.
— de carbonate de fer d'Ellenlohe. Son analyse, LI, 176.
— de chromate de fer, découverte à la Bastide, département du Var. Ses caractères physiques, XXXI, 220. Est décomposée par la potasse. Son analyse, 221 et suiv.
— de cuivre gris vitreuse. Son analyse, XLV, 49.
— de cuivre jaune hématiliforme, XLV, 48.
— de cuivre rouge octaèdre. Son analyse, 57 et suiv.
— de fer décrite sous les dénominations de mine de fer spathique, mine blanche de fer, etc. Son analyse, LVI, 300. Rapport fait à l'Institut, sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathiques, LVII, 51. Ce chimiste a évalué la quantité de manganèse qu'elle contient, 54, 57. *Voy.* Fer spathique.
— de fer arsénical, XLV, 13.
— de fer spathique envoyée à M. Guyton, par Bergman. Ses caractères physiques, LVIII, 149, 150. Son analyse, 151, 153.
— de manganèse noir de Szekemberg. Son analyse, XLIV, 124.
— de manganèse de Slefeld, dans le Harz, XLV, 24, 25. Ne vaut rien pour en retirer le gaz oxigène.

Digitized by Google

— noire terreuse de manganèse. Proportion des principes qui le composent, XLV, 26, 27.

— de muriate de cuivre. Son analyse par Klaproth, XLV, 13, 15; par Proust, 15.

— d'olive de Cornwall. Son analyse, XLV, 11, 12.

— d'or graphique d'Offenbanya.

— d'or graphique de Nagyac.

— d'or graphique feuilletée de Nagyac.

— d'or graphique paradoxal de Mariahilf en Transylvanie, XLIV, 119, 120, 121. Leur analyse. Contiennent toutes du tellure, *ibid.*

— de phosphate de cuivre. Son analyse, XLV, 15, 16.

— de phosphate de plomb brun de Hulgoet. Proportions de ses principes, XLIV, 248.

— de phosphate de plomb jaune citrin de Wanlochead. Matériaux qui la composent. Cause de sa couleur, XLIV, 248, 249.

— de phosphate de plomb vert de Tarin de Zschopau. Son analyse, XLIV, 246.

— de phosphate de plomb vert de Hoffsgrund. Substances qu'elle contient, XLIV, 248.

— de plomb blanche de Léadhills en Ecosse, son analyse, XLV, 6.

— de plomb muriaté du Derbyshire. Proportions de ses principes, XLIV 245. Contient moins d'acide muriatique que le muriate de plomb artificiel. *Ibid.*

— de plomb sulphaté d'Anglesye. Ses caractères extérieurs. Son analyse, XLV, 4, 5.

— de plomb sulfaté de Léadhills. Son analyse, XLV, 5, 6.

Digitized by Google

— de plomb rouge de Sibérie, (expérience sur la) XXXII, 67.

— de plomb vert, contient de l'acide phosphorique, XXXII, 232.

— de titane. Son analyse, XXXIV, 270.

— de titane nommée *ménacan*. Résultat de son analyse, XXXIX, 308.

— d'urane. Contient du phosphore, XXXII, 233. Proportion de ses principes constituans, XXXIX, 307.

— vitreuse rouge. *Voy.* Oxide natif de cuivre.

Mines d'argent exploitées en grand par l'amalgation à Halsbruck, XXXVIII, 197; par la fonte, 209.

— d'argent rouges. Sont antimoniales ou arsenicales, XLIX, 185.

— de fer. Leur traitement avec la houille carbonisée, XXXI, 113 et suiv.

— de fer siliceuses. Sont les seules qui donnent des scories bleues, XXXIV, 278.

— de fer spathique. Contiennent du manganèse, XXXVI, 63 et suiv. Donnent les meilleurs aciers naturels, 65, 67 et suiv. Existent dans cinq départemens de la France, 70.

— de Wolfram de Linnwald. Contiennent du tunstène, XLIV, 123.

Minerai de plomb suroxigéné Ses caractères physiques; son analyse, XLII, 85, 87.

Minéral de l'Ile de France (nouveau) reconnu par l'analyse pour un véritable phosphate de fer pur et cristallisé, L, 200 et suiv. Proportion de ses principes constituans, 214. Les deux parties transpa-

Digitized by Google

rente et opaque qui le forment sont de même nature, 214, 215 et suiv.

— de Massachuset en Amérique. Ses caractères physiques, XLIV, 159. Son analyse, 161. Sa régénération artificielle, 169. Contient un nouveau métal nommé columbium, 173, 175; et du fer à l'état d'oxide brun, 173. *Voy.* Columbium.

MINÉRALOGIE (Dictionnaire de) par M. Reuss, en plusieurs langues, suivant le système de Werner. Division de cet ouvrage, XXXI, 175. Tableaux des fossiles simples et mêlés, 182, 189.

MINERAUX. Nécessité de leur synonimie, XXXI, 173. Minéraux qui tiennent des alcalis fixes. Procédé de Davy pour leur analyse, LV, 84. Werner regarde leur composition comme le principe le plus certain pour la détermination de leurs espèces, LVII, 283. Ce principe ne peut être appliqué à tous les cas, 290. Leur définition a été négligée par Werner, 304.

MINIUM. *Voy.* Oxide rouge de plomb. XXXVI. 80.

MIRAGE. Phénomène d'optique observé dans la plaine de la Crau, XXXIX, 213.

MIXTURES du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 252.

MOLÉCULES des corps. Ne se touchent point, selon Lavoisier, L, 58. Remarque de Prevost sur cette assertion, 59 et suiv.

MOLYBDATE de cérium, L. 264.

MONTAGNES. Manière dont on les fertilise dans les Cévennes, XXXI, 41.

— primitives. Parallélisme de direction entre leurs couches, observé par Humboldt, en Europe et en

Digitized by Google

Amérique, XXXV, 109. Sont de nature granitique, XXXVI, 281.

Monumens. Causes qui ont opéré la destruction de ceux d'Alexandrie, XXXIII, 89. Opinion de Dolomieu sur leurs causes destructives, 90.

Mordans terreux et métalliques, LII, 244.

Moroxilates. Nom donné aux sels de l'acide moroxilique, XLIX, 39. *Voy.* Acide moroxilique.

Mortier. Proportions diverses pour sa composition, XXXVII, 255.

Morue. Les vesicules aériennes de ce poisson sont employées dans le nord pour préparer une espèce d'ichthyocolle, LII, 191.

Moscouade de raisin. Moyen de la délivrer des acides qu'elle contient, LVII, 168. Ses qualités, 169. Comparée à la moscouade de cannes, 170. Rapport de ses produits découverts par l'analyse, 171. Le malate de chaux qui y est contenu n'a aucun inconvénient, 173, 174. Considérée comme condiment, 225. Peut être employée avec succès dans le traitement de quelques maladies, 232. Son raffinage ne diffère guère de celui de la moscouade de cannes, 235. Dissoute dans l'eau, fermente et forme un vin très-spiritueux, 241. Avantages qu'on retirerait de son transport dans le nord, 241, 242. Prix des moscouades de raisin, 255. Pourroit être ajoutée avec succès au vin vert qui manque de principe sucré, 261, 262.

— de cannes. Les anciens la nommoient *miel de cannes*, LVII, 152, 153. A été longtems employée comme condiment et sans être rafinée, 153.

Mout de raisin. Passe à l'état de vin par la fermen-

Digitized by Google

tation, XXXVI, 5. Moyen de le conserver sans altération, 7. Trop aqueux fermente mal, 18. Moyen d'y remédier, 19. Contient du tartre, *ibid.* Sa partie aqueuse peut être diminuée par l'ébullition, 18, 43. On peut lui communiquer diverses qualités en y introduisant des aromates, 47, 48. Règles pour son séjour dans la cuve, 127. Moyen d'enlever les acides de celui qu'on veut amener à l'état de sirop, LIII, 142. *Voy.* Raisiné et Sirop de raisiné. Sa pesanteur spécifique. Causes qui la font augmenter à la maturation du raisin, LVI, 285, 286. *Voy.* Raisin.

Moucuit est le plus dangereux des défauts des poteries, LV, 103.

Mucilage pur, ne fournit point d'alcool par la fermentation, XXXVI, 18.

Mucoso-Sucré. N'a été bien apprécié que par Deyeux, LVII, 148. Diffère du sucre solide, en ce qu'il est susceptible de fermenter par lui-même, 148.

Muriate ammoniaco de plomb. Procédé pour l'obtenir, XLII, 218.

— ammoniaco de zinc. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 217, 218.

— d'ammoniaque. Sa forme naturelle d'octaèdre est changée en cube par son union avec l'urée, XXXI, 67, XXXII, 131. Existe dans cette matière animale, 106. Son extraction de l'urine, 162. Sa formation dans les volcans, XXXVI, 290. La dissolution de ce sel augmente considérablement la force de la colonne électrique de Volta, XL, 323. Se forme spontanément dans cette colonne lorsqu'on emploie de la viande au lieu de carton mouillé,

Digitized by Google

XLI, 112. Proposé pour être substitué à la colofane dans l'étamage, LI, 70, 71. Cette substitution n'est point avantageuse, 71.

— d'ammoniaque ferreux. Procédé de M. Schmidt pour la préparation de ce sel, LIX, 68.

— d'ammoniaque martial. Défaut de cette préparation pharmaceutique, XXXIII, 241.

— d'ammoniaque sublimé. Diffère du muriate d'ammoniaque ordinaire. Cristallise par une moindre proportion d'eau, XXXI, 130.

— d'antimoine caustique. Son action sur l'huile essentielle de romarin, XLVII, 58. Est décomposé dans cette huile, 59, 67.

— d'antimoine fumant. Son pouvoir dispersif de la lumière, LIX, 235.

— blanc d'argent. Fait découvrir la présence de rayons lumineux qui ne sont point sensibles à la vue, XLVI, 60. Exposé à l'action du spectre prismatique ordinaire noircit plus fortement dans le rayon violet que dans les autres, 60.

— de cérium. Ses caractères, L, 261, 262, LIV, 52.

— de chaux. Précipite les muriates d'alumine et de baryte, XXXI, 253. Ne forme aucune combinaison avec ceux de magnésie et de strontiane, *ibid.* Son emploi pharmaceutique, XXXIII, 243. Mêlé avec parties égales de neige produit un froid artificiel très-considérable, XLI, 59. Peut être substitué avec avantage au muriate de soude dans la préparation des glaces, 61. Décompose tous les sulfates, excepté celui de chaux, XLVII, 131. Est employé

Digitized by Google

pour la préparation des muriates de baryte et de strontiane, 132, 139.

— de chrôme. Couleur verte de sa dissolution alcoolique, XXXII, 72, 75.

— de cobalt. Manière de l'obtenir, LX, 269. Sa distillation, 269.

— de cuivre. Proportion de ses compo ans, XXXII, 47. Est décomposé par la potasse, *ibid.* Ce sel au minimum d'acide est insoluble dans l'eau, 48.

— de cuivre du Chili, proportion de ses principes, 48. Son analogie avec le sable du Pérou, 49. Ce dernier contient plus d'acide muriatique, *ibid.*

— de baryte. Préparé par le carbonate natif, XXXI, 12. Précipite celui d'alumine et non celui de strontiane, 254. Est un des nouveaux médicamens de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 242. Nouveau procédé pour le préparer, XLVII, 131, 132, 133. Doit subir deux cristallisations pour l'obtenir à l'état de pureté, 136. Avantages du nouveau procédé sur celui qu'on employait précédemment, 136, 137. M. Hufland a administré ce sel dans plusieurs maladies du système lymphatique, 138. Mode d'administration, 138, 139. Est décomposé par la potasse et par la soude, XLIX, 95, 104. Rapport sur un nouveau procédé pour la préparation de ce sel, LV, 51. Ancien procédé, 53. Procédé de Bouillon-Lagrange, 54. Procédé de M. Résat. Avantages que présente ce dernier, 56, 59.

— d'étain au maximum d'oxidation. Ses propriétés, XLII, 271. Son action sur quelques dissolutions métallique, XLVIII, 189, 190. Est le meilleur

Digitized by Google

réactif pour reconnoître la présence du platine, 196. A une grande affinité pour l'oxigène, LVI, 220. Devient plus oxigéné par l'action de la pile de Volta, LVIII, 61.

— de fer. Imprégné de gaz nitreux, absorbe à l'instant le gaz oxigène, XL, 189.

— de fer peu oxidé. Ses caractères. LVI, 75.

— insoluble de platine. Proportions de ses principes constituans, XLVII, 194.

— d'iridium. Ses caractères physiques et chimiques, LII, 48, 49.

— de magnésie. Obtenu cristallisé de l'analyse du spinel, par Klaproth, XXXI, 152. Précipite celui de baryte et non celui de strontiane, 254.

— de mercure doux. Sa conversion en sublimé corrosif par l'acide nitrique, XLIV, 187. La méthode de préparation de ce sel par la précipitation est plus avantageuse et moins dangereuse que celle par la sublimation, XLIX, 71, 72.

— de mercure du commerce. Proportions de ses principes, LIV, 128, 124.

— de mercure sublimé. *Voy.* Muriate suroxigéné de mercure.

— de nickel. Ses caractères, LX, 273.

— naturel d'ammoniaque du Vésuve. Est rejeté dans les éruptions volcaniques, XLIV, 225. Conjectures sur la manière dont il se forme dans le volcan, 226.

— naturel d'ammoniaque de Bucharie. Ses caractères physiques; son analyse, XLIV, 228.

Digitized by Google

— d'or. Passe au pourpre par l'action de la lumière, XXXII, 330; par celle du calorique, XXXIII, 289 et suiv. Se réduit au soleil par le charbon, XXXII, 331, XXXIV, 181; par l'éther, l'huile d'olive, XXXIV, 183.

— d'or et d'étain. Broyé avec une proportion de flux vitreux et exposé au feu, donne une couleur pourpre, LII, 41.

— de platine. Moyen de l'obtenir pur et cristallisé, XXXVIII, 226, 227 et suiv. Peut former des sels triples avec le plus grand nombre des bases, LIV, 220.

— de platine barillé, XLIX, 178.

— de platine et d'ammoniaque. Forme de ses cristaux, XXXIV, 277. Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 158. Causes qui peuvent influer sur sa coloration, 160, 161, 180. Expériences sur ses différentes espèces, 161, 183.

— de platine et de soude. Obtenu cristallisé, par M. Muschin Puschkin, XXXIV, 278, LIV, 220. Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 165, 166. Ses propriétés, 166, 167. Sa couleur peut changer par l'action de quelques réactifs, 167, 168. Procédé pour faire ce sel triple; forme de ses cristaux, LIV, 221.

— de plomb. Procédé pour l'obtenir cristallisé, XXXIV, 196.

— de potasse. Traité avec le charbon pur, ne donne aucune trace de terre, XL, 187.

— de soude. Sa décomposition par l'oxide de plomb, XXXI, 1. Cristallise en octaèdres dans l'urine évaporée, 66; et dans la dissolution d'urée, XXXII,

Digitized by Google

XXXII, 98, 130. Expériences pour déterminer sa pesanteur spécifique et sa densité, XXXI, 130. Son utilité dans la composition de l'émail blanc, XXXIV, 206. Sa décomposition dans les volcans, XXXVI, 290. Offre un moyen de conserver le vinaigre, XXXVII, 126. Calciné avec du charbon pur ou du soufre, ne donne pas un atôme de terre, XL, 187. Sa formation dans l'eau par le fluide galvanique, LV, 85. Une petite quantité de ce sel favorise la végétation, 313.

— de soude et de rhodium. Ses propriétés, LII, 53.

— de strontiane. Précipite celui d'alumine, XXXI, 254. Nouveaux procédés proposés pour sa préparation, XLVII, 139 et suiv.

— suroxigéné de mercure. Epoque de sa fabrication en France, XXXII, 324. Peut former un sel triple avec le muriate de soude, XXXVIII, 121. Procédé indiqué par Berthollet comme le plus simple et le moins dispendieux pour sa préparation, 122. Particularités que présente sa décomposition par le carbonate de soude, 126; par le carbonate de potasse, 127; par le carbonate d'ammoniaque, 128. Procédé de M. Boullay pour sa préparation, XLIV, 177. Passe à l'état de mercure doux par l'action de la lumière, 178, 180, XLIX, 31. Le charbon opère le même effet à froid, XLIV, 181. Traité à chaud par ce même combustible, ce sel se décompose, 184. Proportion de ses principes, *ibid.* Traité avec le phosphore, forme un phosphure, 185, 186. Se dissout sans altération dans l'acide nitrique, 187. Est composé d'oxide de mercure au *maximum*; et

d'acide muriatique simple, 192. Est plus ou moins désoxidé par l'eau distillée des plantes, *ibid*; par l'alcool, 194; par les végétaux entiers, les extraits et les huiles, 195. La gomme et le sucre le désoxident plus lentement, 196. Est réduit à l'état de mercure doux par les huiles volatiles dans lesquelles on le fait dissoudre, XLVII, 56, 57 et suiv. Mis en contact avec le fer, se change en muriate blanc, XLIX, 31. Celui qu'ont obtenu MM. Braamcamp et Siqueira est plus énergique que celui qu'on obtient par les procédés ordinaires, LIV, 131. Propriétés que présente ce sel obteuu par ces chimistes, 132.

— suroxigéné de potasse. Calciné avec l'acide phosphorique donne un phosphate de potasse avec excès de base presqu'insoluble, XL, 179, 180. Offre le meilleur moyen de juger de la solidité des couleurs végétales et animales, XLI, 126. Mêlé avec certains corps combustibles, les enflamme par le contact d'un tube trempé dans l'acide sulfurique, XLIV, 321 et suiv. Allume le gaz hydrogène, 324. Décrépite seulement avec plusieurs métaux, *ibid.* N'allume point la poudre fulminante, 327. Ronge et détruit les armes à feu, *ibid.* Forme, avec un peu de soufre et de la sciure de bois, une excellente poudre de fusion, 325. Eprouve une décomposition partielle avec l'éther, le camphre et l'alcool, *ibid.*

— suroxigéné de soude pur; calciné avec l'acide phosphorique, ne donne point de magnésie, XL, 181.

MURIATES jaune et rouge de platine. Expériences sur ces sels, XLVIII, 169 et suiv., XLIX,

Digitized by Google

205. Moyen de séparer tout le platine contenu dans le muriate rouge, XLVIII, 172, 173. Examen des eaux mères de ces deux sels, XLIX, 213 et suiv.

— solubles. Leur décomposition par les sels d'argent, XXXVII, 174.

Musc indigène, XLVII, 70.

Muscles. Matériaux qu'ils contiennent, LVI, 38, 43.

Myrica *cerifera*. Arbre cirier de la Louisiane, XLIV, 140. Ses espèces, 142.

— *pensilvanica*. Notions sur sa culture, XLIV, 153.

Myristica *officinalis*. Cette plante dioïque peut être transformée, par la greffe, en plante hermaphrodite, LIII, 339.

N.

Natron. *Voy.* Natrum.

Natrum (Description de la vallée des lacs de), XXXIII, 330 et suiv. Constitue les pierres du fort de Gassr, 332, 345. Son exploitation en Egypte, 336. Cause de sa formation, suivant Berthollet, 346. Sa graduation, LX, 41. Son origine, 58.

— d'Egypte. Résultat de son analyse, XLIV, 136.

— rayonné de Trona. Son analyse, XLIV, 137. N'est point sujet à s'effleurir; cause de cette propriété, 139.

Nécrologie. Mort de Bucholz, XXXI, 17. Mort de Girtanner. Travaux de ce chimiste, XXXIV,

Digitized by Google

332. Mort de Laborie, XXXV, 84. Mort de Félix Fontana; notice de ses ouvrages, LIV 224.

NICCOLANE. Métal nouvellement découvert par le docteur Richter, LIV, 302. Ses propriétés physiques, 305, 306. Manière dont il se comporte avec les agens chimiques, 306. Son analogie avec le cobalt et le nickel, 308, 310. Diffère cependant de ces métaux par des caractères tranchés, 309, 310.

NICKEL. Opinions de plusieurs chimistes sur la nature de ce métal, XXXI, 274. Doutes élevés par M. Leblanc sur son existence particulière, 277. Moyen de le séparer du fer, XXXV, 48. M. Chenevix en a obtenu qui n'étoit point attirable à l'aimant, XLI, 189, 195. Dans ce cas, sa propriété magnétique est masquée par l'arsenic avec lequel il se trouve combiné, XLIV, 221. Mémoire sur le nickel; opinions des minéralogistes sur sa nature, L, 117, 118. Est un des métaux les plus difficiles à fondre, 129. Les expériences de Thenard prouvent que sa vertu magnétique lui est propre et ne dépend point du fer, 130. Cette propriété peut être masquée par son union avec différens corps, 132. Obtenu absolument pur par Richter, LIII, 164, 172. Sa préparation, 166 et suiv. Ses propriétés, 173, 174. Doit être considéré comme un métal noble, 175. Jouit d'une force magnétique très-marquée qui est détruite par l'arsenic, 176, 177. Faits pour servir à son histoire, LX, 272. Son extraction en grand, 275.

— et cobalt. Examen de différens procédés pour

Digitized by Google

faire le départ de ces deux métaux, LV, 137. Inconvéniens du procédé de Hermstadt, 144, 145. Le moyen proposé par M. Schnaubert n'est pas non plus exempt de défauts, 145, 149. Procédé de M. Bucholz, 150.

Nids d'alcyon. Sont une ichthyocolle naturelle, LII, 193. Sont très-recherchés par les peuples de l'Asie, 194.

Nitrate ammoniaco d'étain; manière de le préparer, XLII, 219.

— d'ammoniaque. Absorbe plus ou moins d'eau de cristallisation, XLII, 36. Donne des produits différens dans différentes températures, LV, 188, 189.

— d'alumine pur. Ne donne point de chaux par la calcination, XL, 189.

— d'argent. Cause de sa précipitation par le cuivre, XXXII, 53 Est précipité par l'urée, 90. Se réduit au soleil par le charbon, 331, XXXIV, 182. Couleur qu'il transmet aux étoffes par l'action du calorique, XXXIII, 290. Colore en violet l'eau minérale de Tongres, XXXVI, 166. Conjectures sur ce phénomène, 176. Pétillement qu'il occasionne dans une dissolution de sulfate, de muriate et d'acétite de soude, XXXVII, 109 et suiv.

— de baryte. Est décomposé par le carbonate de potasse, XXXIX, 322. Gaz qui se dégagent pendant sa distillation, 323. Proportions de ses principes, XLIII, 297. Est décomposé par la soude et par la potasse, XLIX, 95, 104.

— de cérium. Ses caractères, L, 260.

Digitized by Google

— de cuivre au *minimum* d'acide. Proportions de ses principes, XXXII, 27, 41. Au *maximum*, 28. Son action sur l'or dissous dans l'eau régale, 52.

— de fer rouge, LVI, 75.

— de fer vert. Manière dont on l'obtient, LVI, 75.

— de magnésie. Pur et calciné, ne contient pas de chaux, XL, 189.

— de mercure. Cause de sa précipitation par le cuivre, XXXII, 53. Forme un précipité rose avec l'urée, 90. Son action sur l'huile essentielle de romarin, XLVII, 51.

— de mercure liquide. Est employé pour la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 75.

— de mercure au *maximum* d'oxigène, et au *minimum* d'acide. Proportion de ses principes, LIV, 125.

— de mercure oxigéné. Est susceptible de s'unir avec une nouvelle quantité de ce métal, XXXVIII, 119.

— de nickel. Sa préparation, LX, 272.

— de nickel au *minimum*. Manière dont on l'obtient, LX, 272. Proportions de ses composans, 273.

— de platine. Proportions de ses principes, XLVII, 194.

— de plomb. Est précipité par l'urée, XXXII, 89. Est un excellent réactif pour reconnoître la présence de l'acide phosphorique, LV, 172. Ses avantages sur l'acétite de même base, 173. Seroit très-utile pour la préparation du phosphore, 174. Employé avec avantage pour la confection des baguettes d'artillerie, LIX, 318. *Voy.* Baguettes d'artillerie.

Digitized by Google

Proportions de ses composans, LX, 134, 137. Ses différentes espèces, 145, 146.

— de potasse. Combiné avec différentes proportions d'eau, tableau de sa pesanteur spécifique, XXXI, 128, 133, 295. Humide et sec, leur différence, 139. Sa formation dans le terreau des caves exposées à l'air, XXXIV, 27. Existe dans le jus du *mesembrienthemum edule*, XXXV, 158. Inconvénient de sa prohibition dans l'intérieur par rapport aux fabriques d'eaux fortes, 128. Empêche la réduction de l'oxide de plomb et rehausse la vivacité des couleurs du cristal, XXXVI, 72. Expérience de Lavoisier qui prouve la volatilité de ce sel, XXXVIII, 306. Favorise la végétation, ainsi que la plupart des nitrates, LV, 313.

— de soude pur. Traité par l'acide phosphorique ne donne point de magnésie, XL, 182.

— de strontiane. Proposé par M. Riffault pour reconnoître, par une seule expérience, la bonté des potasses du commerce, XL, 288. En précipite les sels étrangers, excepté les muriates, XLI, 116, 121. Ne présente aucun des inconvéniens du nitrate de chaux pour l'essai des potasses, 118. Réunit toutes les qualités requises comme mode d'épreuve de cet alcali dans les fabriques de salpêtre, 119, 121. Est décomposé par le prussiate de chaux, XLIII, 192.

— d'urane. Procédé pour l'obtenir, LVI, 148. Ses caractères, 149. *Voy.* Urane.

Nitre. *Voy.* Nitrate de potasse.

Nitrières artificielles. On y emploie avec le plus grand avantage l'urine humaine et des animaux pour la fabrication du salpêtre, XXXII, 159.

Digitized by Google

Noix de galles. Contient de la chaux, XXXIV, 131. Epuise le bain de garance et rembrunit sa couleur, XLI, 13. Contient le tannin dans l'état de pureté, LV, 193. Ses parties solubles peuvent être extraites par l'eau froide, 194. Donne des résultats différens, selon qu'on emploie la macération à froid ou la décoction pour séparer le tannin, LVI, 174, 175, 176. Analogie et différence qu'elle offre, comparée au quinquina jaune, LIX, 142. Action du calorique et de l'eau sur la noix de galles, LX, 171, 172.

Nomenclature chimique moderne. Tentatives de Scherer pour l'introduire en Allemagne, XXXI, 17. Est adoptée dans le nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 34. Son utilité, XLIV, 316. Critique des changemens adoptés par Brugnatelli et Van-Mons, 317. Vices de plusieurs dénominations anciennes et nouvelles, 318 et suiv.

Non-conducteurs partiels de l'électricité. Leur propriété particulière, XXXIV, 98.

Note sur un phénomène chimique particulier, XLVII, 217.

— sur une opinion de Klaproth, par M. Chenevix, LIV, 207.

— sur un article de M. Proust, relatif aux carbonates calcaires, LVIII, 205.

Notice historique sur Beaumé, membre de l'ancienne académie des sciences, LV, 105. Son attachement pour la chimie de Stalh, 106. Sa réception à l'académie, 108. Expériences qu'il a faites, *ibid.* Son opposition constante contre la nouvelle doctrine, 109. Ouvrages qu'il a publiés, 111.

— historique sur J. F. Clouet, XLVI, 97. Ses travaux

Digitized by Google

en chimie, 100. A fait construire l'établissement de Daigni pour la fabrication de l'acier, 101. Passe en Amérique pour y faire des expériences de chimie végétale, 103.

Notices pyronomiques, LIV, 104.

Nouvelles de chimie extraites de la correspondance de M. Reinecke, XXXVIII, 333. Tirées des journaux anglais, LIV, 218. Extraites d'une lettre de M. Gehlen à M. Guyton, LVII, 94.

Nuages colorés. Explication du phénomène que présente leur coloration, LIV, 22.

O.

Observations électrico-atmosphériques et barométriques comparées, par Giovino, XLVIII, 189.

— de M. Chenevix sur un mémoire du docteur Weiss, imprimé dans la Minéralogie de M. Haüy, traduite en allemand par Karsten, LII, 307.

— sur un mémoire de M. Proust, contenant l'apologie du plomb considéré comme base des vernis de poterie, LIII, 230.

Obsidienne d'Heckla en Islande. Ses parties constituantes, XXXIV, 130.

— du Mexique. Ses caractères physiques, LIII, 260, son analyse, 261, 264.

— envoyées par Humboldt. Leur analyse, LIII, 265.

Ocroïte. Essais sur cette nouvelle terre, L, 140. Ses caractères physiques et chimiques, 141. Conjecture sur la cause de sa coloration, 143.

Œufs. Moyens employés pour les conserver, LI, 98

Digitized by Google

et 99. Ceux qu'on emploie pour la clarification des vins doivent être frais ou bien conservés, LII, 181, 183. Causes qui détruisent le germe qu'ils contiennent et facilitent leur conservation, 184.

OISANITE. *Voy.* Anatase.

OLEOSACCHARUM du dispensaire de Berlin, XXXIII, 244.

— Est une combinaison d'une huile essentielle avec le sucre dissous dans l'eau, XLVII, 61. Forme une combinaison très-imparfaite lorsqu'il est préparé avec des huiles non suffisamment rectifiées, 62, 63.

OMBRES colorées. Sont un phénomène dépendant des contrastes, LIV, 11.

ONGUENT cantharides. La pharmacopée batave suit l'ancien procédé pour le préparer, malgré ses inconvéniens, LVIII, 37. Autre procédé qu'on doit lui substituer, 38.

— citrin. Inconvéniens de son usage, LVIII, 37. Sa préparation, LVIII, 175. Cause de la croute blanche qui se forme à sa surface, 176. Ses usages paroissent différer de ceux de la pommade oxigénée, 178.

— épispastique. Sa préparation, XLVII, 235. Moyen de le préparer, recommandé par Boerhaave, 237.

— mercuriel. Deux manières de le préparer, LVIII, 37.

— mercuriel double. Le mercure n'y est pas à l'état d'oxide. Expériences qui viennent à l'appui de ces faits, LVIII, 172, 174.

— de la mère. Est une préparation emplastique, XXXIII, 57, 266.

Digitized by Google

— nutritum. Sa préparation, XLVI, 26, XLVII, 97. Procédés usités en Allemagne, pour le préparer, XLVII, 99.

— Opiaté, LVIII, 37.

— populéum. Manière de le préparer, LVIII, 36.

Onguens de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 266.

Opium. Bucholz a trouvé qu'il contenait une assez grande quantité de gomme élastique, XXXIV, 133. Perd son odeur vireuse narcotique par la dessication, XXXVIII, 183. Doit cet arôme aux feuilles du pavot. Procédés pour l'obtenir en France du pavot blanc, 185 et suiv. Différens procédés pour purifier celui du commerce, XLIII, 40. Les auteurs qui l'ont analysé ne sont pas d'accord sur ses principes constituans, XLV, 257, 258. Action des réactifs sur sa dissolution, 261 et suiv. Phénomènes que présente cette dissolution traitée par la chaleur, 263. Action de l'alcool sur son extrait, 265. Examen du marc de l'opium, 271. Cette dernière matière n'est point un simple gluten, 272, 273. Examen de la nature et des propriétés du sel d'opium, 274. Ce sel n'a de caractères salins que la cristallisabilité, 280. Effets de cette substance saline sur l'économie animale, 281. Le procédé recommandé dans la pharmacopée batave pour obtenir ses différens produits, n'est point basé sur les connoissances modernes qu'on a acquises sur cette substance, LVIII, 11. Manière de préparer ses différens extraits, 14.

— en larmes; découle du pavot blanc dont les capsules affectent une forme globuleuse, XXXVIII, 194.

Optomatique. Son application à la chimie, XXXI,

Digitized by Google

228. Dispositions des tableaux de M. Courejolles, 240, 241 et suiv.

Or. Son affinité pour l'oxigène est très-foible, XXXVII, 223. Est contenu en assez grande quantité dans les mines de platine, XXXVIII, 148. Procédé de Proust pour en opérer la séparation, 148, 149. Ses affinités pour quelques métaux, XLVII, 188, 191. Sur son alliage avec le platine, 300. Proportions de ce métal et d'étain du précipité formé par l'étain dans une dissolution d'or, LII, 37. Trituré et mélangé avec du verre fusible et soumis à une forte chaleur, donne une couleur pourpre, 39. Mêlé avec la potasse, la silice, donne la même couleur, 40.

Orcanete. Ne cède ses parties colorantes qu'à l'alcool, LX, 288. Donne une belle couleur pourpre violet qui peut être appliquée sur la soie, le lin et le coton, 289 et suiv.

Orge. A beaucoup d'analogie avec le riz, XL, 33, 35. Procédé employé dans le département du Jura pour le moudre, 35. Manière de le perler, 36, 37. Peut être avantageusement substitué au riz, 40, 41, 50.

Orpiment. Opinion de quelques anciens chimistes sur sa nature, LIX, 284. Nom que lui ont donné les chimistes modernes, 285. Ne contient point d'oxigène, selon Proust, 286. Thenard a constaté ce fait par des expériences, 288, 291. Ses propriétés, 288. Proportions de soufre et d'arsenic qui entrent dans sa composition, 290.

Os. Leur analyse, XXXII, 230 et s. Analyse comparée des os de l'homme avec ceux des animaux, XXXIV, 68. Nécessité de les broyer pour en retirer toute la

Digitized by Google

gélatine, XXXV, 49. Nouveau travail de Fourcroy et Vauquelin sur les os, XLVII, 244. Ceux des animaux contiennent, outre les sels déjà connus, du phosphate de magnésie, 246. Manière d'y reconnoître la présence de ce sel, 247. Comparaison de quelques espèces d'os par rapport à la présence ou à l'absence de ce phosphate, 253. Note sur les expériences de M. Laenge sur les os, 252, 253 et suiv. Réflexions sur la présence du phosphate de magnésie dans les os des animaux, 258.

— fossiles trouvés dans le département de Maine et Loire. Leur examen chimique, LVII, 45. Outre les substances ordinaires qui composent les os, leur analyse a encore donné à M. Chevreuil, de l'acide fluorique, et un phosphate de fer et de manganèse, 46, 48.

Osmium. Nouveau métal trouvé par M. Tennant dans la poudre noire du platine, LII, 49. Manière de l'obtenir, *ibid.* Ses propriétés physiques et chimiques, 50, 51.

Outremer. Procédé employé pour l'extraire de sa mine, LVII, 317. Ses caractères physiques et chimiques, 318 et suiv. Proportion de ses composans, 322.

Oxalate d'ammoniaque. Conseillé par M. Bucquet comme un bon réactif pour découvrir la présence de la chaux, XL, 71, 72.

— de cérium, L, 264.

— de chaux, est un des matériaux les plus fréquens des calculs urinaires, XXXI, 63. Forme la base solide des calculs muraux, ses caractères, XXXII, 220. Peut être décomposé par l'acide nitrique, XLIX, 9, 10, 11.

Digitized by Google

— de fer. A une couleur jaune très-belle, et qui pourroit être utile en peinture, XL, 141. Proportions de ses principes, *ibid.*

— de potasse. Ne détruit les taches de rouille qu'en vertu de l'excès d'acide qu'il contient, XL, 140. Pur et calciné avec du soufre, ne laisse aucun résidu de chaux par le lavage, 175. Traité avec le muriate suroxigéné de potasse, ne précipite point d'oxalate de chaux par l'ammoniaque, 176.

OXIDATION. Recherches sur cette question : Quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 4.

OXIDE d'antimoine hydrosulfuré rouge. Cause de l'inégalité de ses effets, XXXII, 260, 264. Proportion de ses principes, 268. Moyen d'obtenir cette préparation d'une nature toujours uniforme, XXXIV, 132. Cause du dépôt plus ou moins considérable qui se forme pendant sa préparation, XLII, 78. Ses propriétés, 83.

— d'antimoine vitreux. Son analyse, XXXIV, 136. Contient toujours de la silice, 138. Est employé pour la confection de l'émétique, XLI, 53.

— d'arsenic. Son efficacité dans quelques maladies invétérées, XXXIV, 306. Est superflu dans la verrerie commune, XXXVI, 75.

— blanc d'arsenic. Proportion de ses principes, XLV, 53.

— d'arsenic sulfuré rouge. *Voy.* Réalgar.

— de bismuth; sert à la fabrication du cristal, XXXVI, 77.

— de cérium sulfuré, L, 269. *Voy.* Cérium.

— de chrôme trouvé par M. Richter dans une ser-

Digitized by Google

pentine, XLIX, 55, 56. Pourroit servir au grand feu, pour la peinture sur poterie, LIII, 223. Manière dont il se comporte avec les acides et les alcalis, 223, 224.

— vert de chrôme, sa conversion en acide par le nitrate de potasse, XXXIII, 285. Sa réduction, XXXIV, 275.

— de cobalt formé par la précipitation, LX, 262.

— de cobalt pur. Ses propriétés, XXXIII, 116.

— bleu de cobalt. Procédé indiqué par Thenard pour le préparer, XL, 213. Ses propriétés chimiques, 213.

— gris de cobalt. Manière de l'obtenir pur, LX, 261. Ses propriétés, 262. Action de l'ammoniaque sur cet oxide, 264. Evaluation de la quantité d'oxigène qu'il contient, 267.

— hydro-sulfuré de cobalt, LX, 271.

— noir de cobalt. Ses propriétés chimiques, XLII, 211. Manière dont il se dissout dans les divers acides, *ibid.* Procédé pour l'obtenir, LX, 279. Ses caractères physiques et chimiques, 268.

— olive de cobalt. Ses propriétés, XLII, 212.

— puce de cobalt. Ses caractères chimiques, XLII, 211.

— rose de cobalt. Thenard ne croit point à son existence, XL, 214.

— de colombium. Retiré d'une mine de fer de Massachusset. Manière dont il se comporte avec les réactifs, XLIV, 163. Se combine comme un acide avec les alcalis, 167. Propriétés de sa combinaison avec la potasse, 168. Ne se combine point

Digitized by Google

avec le soufre, 170. Examen de ses propriétés par le prussiate de potasse et la noix de galles, *ibid.* Caractères particuliers qui le distinguent de tous les acides ou oxides métalliques, 171. Tentative infructueuse pour en opérer la réduction, 174.

— de cuivre de la nature ou de l'art; est toujours au même degré d'oxidation, XXXII, 32, 34. De tous les oxides, il est celui qui décompose le moins le vinaigre, 37. Manière dont il précipite l'or de sa dissolution nitro-muriatique, 52. Produit les couleurs verte et rouge pour la coloration des émaux, XXXIV, 219, 220. *Voy.* Emaux. Est soluble dans l'ammoniaque sans l'intermède de l'acide carbonique, XLIV, 37.

— natif de cuivre. Résultat de son analyse, XXXII, 51. Causes de sa couleur bleu et verte, 54. Colore les verres transparens en rouge, XXXIV, 220.

— d'étain. Paroît ne pas produire des effets dangereux, sur l'économie animale, LI, 123.

— de fer. En proportion double ou triple, fait couler la silice, la magnésie et l'alumine, XXXI, 266. Moyens d'enlever les taches qu'il fait au linge, XL, 133. Expériences sur sa réduction par le zinc, LI, 166.

— blanc de fer. Manière de l'obtenir, LVI, 66, 67.

— de fer noir. Nouveau moyen de le préparer, XLIII, 94. Réclamation de M. Roover sur la découverte de ce procédé, XLIV, 329. Précipite l'oxide rouge de fer, XLIX, 21, 23. Le procédé de M. Caressali diffère de celui de M. Roover, 107. Notice sur un nouveau procédé pour le préparer, LI, 333. Examen rapide des diverses méthodes usitées par les chimistes pour sa préparation,

Digitized by Google

334 et suiv. Procédé de M. Trusson, 339. Propriétés de l'oxide obtenu par ce procédé, 341.

— de fer sulfuré naturel. Cause de sa décomposition par l'acide sulfurique, et non par l'acide muriatique, XXXVII, 61.

— de manganèse. Son emploi pour la fabrication des couleurs usitées pour colorer les émaux, XXXIV, 223. Son utilité dans les arts, XLI, 151 et suiv. Tableau des proportions d'oxigène contenues dans plusieurs de ses espèces, 155. Quoique la calcination la rende plus facile à pulvériser, elle a plusieurs inconvéniens qui ne permettent pas de l'employer, 157. Essais infructueux pour le sursaturer d'oxigène, 158. Ce principe lui est enlevé par la chaleur et par l'acide muriatique dans une proportion inverse, 159. Moyen de développer l'oxide pur de manganèse lorsqu'il existe dans un minéral, et que sa présence n'est pas bien prouvée, L, 249, 250.

— noir de manganèse. Est substitué à la castine comme fondant; son existence dans les aciers d'Allemagne est la principale cause de leurs excellentes qualités, XXXVI, 67. A la propriété de blanchir le verre, 72.

— de mercure fulminant, sans addition, obtenu par M. Howard, XXXII, 205.

— gris de mercure. Proportion d'oxigène qu'il contient, LIV, 120.

— rouge de mercure. Sa désoxidation dans le vide par la lumière, XXXII, 197. Manière dont il se comporte avec l'acide muriatique oxigéné, LIV, 129. La poudre violette qui se forme dans cette expérience est un muriate oxigéné de mercure, 131.

Digitized by Google

— rouge de mercure par l'acide nitrique. Procédés indiqués par quelques chimistes pour le préparer, LI, 202, 203. On obtient un oxide plus parfait en employant pour sa préparation de l'acide nitrique bien pur, 208, 209 et suiv. Procédé le plus convenable, 210. Ne paroît pas devoir ce coup-d'œil brillant qu'il présente à un état de demi-vitrification, 215. Cause à laquelle M. Payssé attribue cet état brillant, LII, 68, 73, 74. Nouvelles observations sur cet oxide, LIV, 66. Procédé de M. Vernet pour le préparer en grand, 67. Observations sur ce procédé, 70. Réflexions de M. Payssé sur les observations de M. Vernet, 73.

— de mercure sulfuré rouge. Est une combinaison intime de soufre et de mercure, XXXII, 322. Procédé employé pour l'obtenir, 325. Sa perfection dépend entièrement de l'oxidation préalable du mercure avant sa sublimation avec le soufre, 327. Son emploi pharmaceutique, XXXIII, 243. Cause de sa couleur, XXXVII, 67. Description du procédé employé en Hollande pour le préparer, LI, 196. L'opération par laquelle on le convertit en vermillon du commerce, est un secret chez les Hollandais, 199. Ce procédé a été imité par M. Payssé, 201. Influence de la lumière sur cet oxide, 201, 202.

— de nickel. Peut être dissous par le nitrate et le muriate d'ammoniaque, XLIII, 228.

— gris de nickel. Manière d'en reconnoître la pureté, LX, 272.

Digitized by Google

— noir ou majeur de nickel. Ses propriétés, LX, 277.
— suroxigéné de nickel. Ses caractères distinctifs, L, 126.
— nitreux. Recherches philosophiques et chimiques de Davy sur cet oxide, XLI, 305. *Voy.* Gaz oxide d'azote.
— d'or. Lenteur de sa précipitation par les alcalis, XXXI, 174. Précipité de l'eau régale par les oxides, les sulfates et les nitrates de cuivre, XXXII, 52.
— de platine. Est altéré avec plus de force par l'acide sulfurique que par l'acide muriatique, XLVII, 196.
— jaune de platine. Proportions de ses principes constituans, XLVII, 193.
— de plomb. Décompose le muriate de soude, XXXI, 3. Expériences à ce sujet, 5 et suiv. C'est en vertu d'une affinité double que cette décomposition s'opère, 8. Est réduit par la calcination avec la potasse, XL, 172. Incorporé avec le sable et vitrifiés ensemble, forment un vernis qui n'est point dangereux, LI, 249, 250.
— blanc de plomb. Obtenu en agitant de la grenaille de ce métal dans un vase, LVIII, 93. L'action de la lumière le fait passer à différentes nuances, 94. Ses caractères et ses usages, *ibid.* N'est qu'une combinaison d'oxide jaune et d'un acide, LX, 139.
— brun de plomb. Diverses manières de l'obtenir, LX, 146. Ses caractères, 146, 147. Proportions de ses principes, 147.
— jaune de plomb. Proportions de ses principes

Digitized by Google

constituans, LX, 133, 135, 136. Manière dont il se comporte avec les agens chimiques, 137. L'oxide tenant moins d'oxigène que d'oxide jaune n'est qu'une modification de celui-ci, 139 et suiv.

— rouge de plomb. Se combine avec la silice dans le cristal artificiel par l'intermède de l'oxigène, XXXVI, 72, 80. Proportions de ses principes, LX, 148, 149. Ses propriétés, 149, 150.

— blanc de phosphore. Ses propriétés, XLVII, 104, 105.

— rouge de phosphore. Se précipite de la dissolution du gaz hydrogène phosphoré, par le contact de l'air, XXXV, 234.

— blanc de zinc. Ses préparations pharmaceutiques, XXXIII, 266. Chauffé avec le charbon, donne très-peu d'acide carbonique et une grande quantité de gaz oxide de carbone, XXXIX, 28. Contient 83,3 de métal et 16,7 d'oxigène, 31. Est réduit par le carbure de fer, 35.

— de zinc sulfuré. Contient souvent de l'hydrogène, XXXVII, 66.

OXIDES d'antimoine. Proportion d'oxigène contenue dans chaque espèce, XXXII, 259 et suiv. Leur emploi dans la confection des émaux, XXXIV, 208.

— de cobalt. Doivent leurs différentes couleurs aux proportions plus ou moins grandes d'oxigène qu'ils absorbent, XLII, 210 et suiv. Il en existe quatre espèces, 215. Peuvent former des sels triples avec l'ammoniaque et quelques acides, 215, 216.

— de fer. Refusent de se combiner avec les corps gras, XXXIII, 53. Au *minimum* et au *maximum*

Digitized by Google

d'oxidation, leur affinité pour les principes de la noix de galles ou pour l'acide sulfurique, XXXV, 38. Leur oxidation commence aux dépens de l'eau, et finit aux dépens de l'air, 40.

— de mercure. Cause de leur détonation avec le soufre, XXXVIII, 133. Extrait d'un mémoire sur leur fabrication en grand, LI, 195. Moyen de les analyser préférable à la sublimation, LIV, 119. Sont désoxigénés par les phosphites, 126.

— métalliques. Doivent être très-divisés pour la préparation des emplâtres, XXXIII, 56. Altérations qu'ils éprouvent, 57. Moyen d'y remédier, 58 et suiv. Communiquent aux acides qui les dissolvent une couleur semblable à celle qu'ils ont eux-mêmes, d'après la remarque de Fourcroy, XXXVIII, 122. Réfutation de cette assertion par Berthollet, 122, 123. Ne peuvent point être comparés entre eux, relativement à leur point d'oxidation, 130. Rapport fait à l'Institut par Berthollet sur l'ouvrage de M. Schnaubert, intitulé : *Recherches sur l'affinité des oxides métalliques pour les acides*, etc., XLIX, 5 et suiv. Note sur leur précipitation mutuelle, 21. La propriété qu'ils ont de neutraliser inégalement les acides, est une des causes principales de leur précipitation mutuelle, 29, 30, 33. Observations de Klaproth sur leur dissolution dans les alcalis, LIV, 218. Ne sont pas en aussi grand nombre que les degrés d'oxigénation possibles, LVI, 62. Leurs effets sont constans dans leurs combinaisons avec les acides, 64, 65. Les sels qui résultent de ces combinaisons peuvent avoir une couleur différente de leurs oxides, 66.

Digitized by Google

— de plomb (Mémoire sur les), LX, 132. Se vitrifient très-facilement, 135. M. Thomson désigne leurs divers degrés d'oxidation par des mots propres à ces degrés, 154.

Oxigénans. Leur mode d'action sur l'économie animale, XXXIX, 93. Comment ils préservent des effets de la contagion, 94. Peuvent détruire plusieurs virus, 96, 97.

Oxigénation. Opinion de M. Tissier sur sa théorie, LII, 227.

Oxigène. Convertit en résine la matière extractive du quinquina, XXXII, 180. Dégagé dans l'exploitation d'une mine de manganèse à Macon, guérit la gale des ouvriers, blanchit leur linge, et décolore les étoffes, XXXIII, 75. Effets d'une pommade oxigénée par cet oxide, 76. Son action sur l'économie animale, XXXIV, 272. Lettre aux auteurs des Annales sur sa dénomination, 311. L'état dans lequel il se trouve combiné avec les métaux influe aussi sur les propriétés des oxides, XXXVIII, 132. Observations et expériences qui constatent son efficacité dans le traitement du tetanos, XLII, 43 et suiv. Manière dont il agit sur les corps combustibles, XLVI, 283. Quantité d'oxigène que prend le charbon, lorsque le diamant, par sa combustion, forme de l'acide carbonique pur, XLVII, 209 et suiv. Son influence dans la germination, XLVIII, 188. M. Tissier propose de le désigner par le nom de phosphore solaire, LII, 107, 108.

Oxymels de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 255.

Digitized by Google

P.

PALLADIUM. Métal nouvellement découvert, XLVI, 333. Ses propriétés diffèrent de celles des autres métaux, 334, 336. Recherches sur la nature de cette substance métallique, XLVII, 151. A un aspect approchant de celui du platine, 153. Se combine très-promptement avec le soufre, 155. Caractères des alliages de ce métal avec l'or, le platine, l'argent, et avec les autres métaux, 150, 157. Table de la pesanteur spécifique de ces alliages, 159. Manière dont il se comporte avec les alcalis, les acides et quelques sels, 160, 161, 162. Les expériences de M. Chenevix semblent prouver que le palladium est un alliage de platine et de mercure, XLVI, 336, XLVII, 165. Les expériences de Vauquelin ne s'accordent point avec celles du chimiste anglais, XLVI, 337. L'alliage de ces deux métaux, obtenu par la synthèse, présente les mêmes caractères que le palladium et donne les mêmes résultats lorsqu'on le traite par les mêmes agens, XLVII, 167, 168, 169 et suiv. Les expériences analytiques ne prouvent pas d'une manière aussi évidente l'alliage de ces deux métaux, 178, 179 et suiv. M. Wollaston le considère comme un métal simple, LII, 51, 52. C'est à ce dernier physicien que l'on doit la découverte du palladium, LIV, 198.

— artificiel (Mémoire sur le), LII, 5. MM. Rose et Gehlen n'ont jamais pu l'obtenir par les procédés de M. de Chenevix, 6, 8 et suiv., 16. Les expériences de M. Richter sur le même objet n'ont pas été plus fructueuses, 17 et suiv.

Digitized by Google

PALMISTE. Description de quelques arbres qui portent ce nom, LIII, 94 et suiv.

PANACHES. Plumes qu'on emploie pour les faire, LI, 7. *Voy.* Plumes.

PANDANUS. Description de plusieurs espèces nouvelles de ce genre de plantes, LIII, 99 et suiv.

APETERIES. Exigent des eaux vives et pures, XXXV, 123.

PAPIER Joseph. Est préférable au papier gris pour clarifier les liqueurs par la filtration, XXXIX, 119.

PARACHUTES. (Note historique sur l'invention et les premiers essais des), découverts par M. Mongolfier, XXXI, 269. Réclamation de M. Lenormant, au sujet de leur découverte, XXXVI, 94.

PARATONNERRE isolé de M. Beyer. Sa description, LIV, 329, 330.

PARENCHYME vert des végétaux. Accompagne le malate de chaux dans le jus de plusieurs plantes, XXXV, 159.

PAULLINA. Plante équinoxiale, dont les capsules contiennent de l'air plus azoté que l'air atmosphérique, XXXV, 110.

PEAUX d'oiseaux. Préparation de celles qu'on emploie pour faire des manchons ou des palatines, LI, 10, 11.

PECHSTEIN de Cyarsebach. Ses caractères physiques, XLV, 16, 17. Son analyse, 17.

PEINTURE couleur de pierre qui résiste aux intempéries de l'air. Nouveau procédé pour l'obtenir, XLV 246, XLVII, 127. Paroît avoir été connue en Chine depuis longtems, XLVII, 129.

Digitized by Google

— des porcelaines. Ne peut point arriver au dernier degré de perfection, XLIV, 264.

PEINTURES. Description d'un procédé pour les copier sur le verre, XLV, 256.

PERLSTEIN de Hongrie. Ses caractères physiques. Son analyse, XLV, 29, 30.

PEROXIDE de plomb. *Voy.* Oxide brun.

PESANTEUR. Sa définition, XLIV, 301.

— absolue. En quoi elle consiste, XLIV, 301.

— spécifique. Causes de la différence de celle des mêmes corps pesés en grande ou en petite masse, XXXIX, 178. Sa définition, XLIV, 301.

— relative, XLIV, 301.

PÈSE-LIQUEUR destiné à indiquer le titre des pièces d'or. Description de cet instrument, XLII, 23. Son usage, 26.

PÈSE-LIQUEURS. Sont de deux genres, LVIII, 245 et suiv., 250. *Voy.* Aréomètre et Alcograde.

PETIT-LAIT. Est le produit d'une fermentation, selon Guyton, L, 275. Opinion contraire de Bouillon-Lagrange, 280. Sa propriété de verdir le sirop violat n'est pas due à la présence d'un alcali, 284. Quel que soit le procédé qu'on emploie pour sa préparation, il n'en résulte aucun inconvénient, 285.

PÉTROLE. Ses propriétés physiques, XLV, 171, 172. Expériences pour reconnoître la densité et le degré de lumière que ce liquide produit comparativement à l'huile d'olive, 173 et suiv. Peut être employé avec utilité pour l'illumination des rues, 175.

PHARMACIE. Utilité de la marche d'enseignement de

Digitized by Google

cette science suivie au collège de pharmacie, XXXV, 77.

PHARMACOLITHE. Résultat de son analyse, XL, 109; XLIV, 53.

PHARMACOPŒA BATAVA. Extrait de cet ouvrage, LVII, 97. Observations de M. Parmentier sur cette pharmacopée, 200; LVIII, 5.

PHARMACOPÉE de Berlin. Division de cet ouvrage, XXXIII, 283.

— française. (Ordre de fabrication proposé par M. Bouillon Lagrange pour une) XXXIV, 153 et suiv.

PHOSPHATE ammoniaco-magnésien. Existe dans l'urine; ne se forme que lorqu'il y a un excès d'ammoniaque dans le fluide urinaire, XXXI, 59. Se trouve dans quelques calculs humains; ses caractères, XXXII, 219; ne forme jamais seul des calculs urinaires, 220.

— d'ammoniaque. Sa préparation, XXXIX, 277.

— du Brésil. Est un phosphate de fer, L, 204.

— de chaux. Extrait des calculs humains, ses caractères, XXXII, 218. Constitue les os, 230 et suiv. Existe dans les trois règnes, 231; Proportions de ses principes constituans, 239. Cristallise dans l'acide acétique, 240. Sa décomposition partielle par la baryte et les alcalis. Phénomènes qu'il présente au chalumau, 242. Phosphate de chaux, retiré du sédiment de l'urine. Difficulté de le dépouiller de toute la matière animale par la potasse, XXXVI, 268. Sa décomposition partielle par l'acide sulfurique, 309. Ne peut être décomposé par le charbon, XXXVII, 236. trouvé

Digitized by Google

par Vauquelin dans les eaux sures des amidoniers, XXXVIII, 256, 257. Sa présence dans les humeurs de l'œil, qui avoit été d'abord niée par Chenevix, a été constatée par M. Nicolas, LIII, 312, 316.

— de chaux natif et fossile. N'est point attaquable par la potasse, XLVII, 245.

— acide de chaux, forme le 70e environ de l'urine, XXXI, 66.

— acidule de chaux. Existe dans le plus grand nombre des calculs blancs, suivant Brugnatelli, XXXII, 182.

— acidule de chaux et de magnésie. Existe dans certains calculs urinaires, XXXII, 183.

— de cérium. Ses propriétés, L, 262.

— de cuivre. Proportion de ses principes, XLV, 50.

— natif de fer, mélangé de manganèse. Son analyse, XLI, 242. Cause de l'augmentation de poids du fer séparé de l'acide phosphorique, 250. Proportions des principes qui le composent, 259.

— de magnésie. Se trouve dans l'urine, XXXVI, 66. Sa découverte dans les os des animaux, XLVII, 246, 247 et suiv. *Voy.* Os.

— de mercure au *maximum*. Proportion de ses principes, LIV, 125.

— d'or. Mélangé avec une proportion de flux et exposé au feu, donne une couleur pourpre, LII, 40.

— de plomb. Insuffisance des moyens proposés pour le décomposer, LIV, 212 et suiv. On ne peut en séparer l'oxide de plomb qu'en suivant le procédé de

Digitized by Google

Bergman, 215. Proportion de ses composans ; 216.

— de soude. On trouve les causes de sa cherté dans l'inexactitude des procédés usités pour sa préparation, XXXIX, 269. Sur-saturé de soude, peut être uni à de l'acide phospherique libre. Explication de ce phénomène, 272. Procédés plus économiques, proposés par M. Thenard, 273, 274. Proportion de ses principes constituans, 276.

PHOSPHORE. Absorbe complètement le gaz oxigène dans sa combustion lente, XXXIV; 78; se dissout dans le gaz azote, 80. Son extraction de l'urine en la précipitant par le nitrate et l'acétite de plomb, 132. Précipite plusieurs dissolutions métalliques, XXXVII, 228. Paroît exister dans le sucre, XL, 204. Accident occasionné par son inflammation spontanée, XLI, 302. Son action sur le sublimé corrosif, XLIV, 185. Est toujours combiné avec le charbon, XLVII, 102, 103, 104. Son action sur les oxides et les sels mercuriels, LIV, 126. Sa dissolution dans la graisse ou dans les huiles fixes, est toujours suivie de la formation d'acide phosphoreux, LVIII, 159 et suiv. Ce phénomène n'a pas lieu lorsqu'on opère sans le contact de l'air, 162.

— solaire. Nouvel agent chimique, imaginé gratuitement par M. Tissier, LII, 103.

PHOSPHURE d'argent, XXXV, 235.

— d'arsenic, XXXV, 236.

— de carbone formé pendant la distillation du phosphore. Ses propriétés, XXXV, 45.

— de chaux. Sa préparation, XXXII, 318. Sa for-

Digitized by Google

mation par l'inflammation de quelques matières végétales, XLVIII, 268.

— de cuivre, XXXV, 236.

— de mercure, XXXV, 235.

— de plomb, XXXV, 235.

Phosphures métalliques. Leur formation par le mélange de plusieurs oxides ou dissolutions métalliques avec l'eau saturée de gaz hydrogène phosphoré, XXXV, 235.

Photomètre. En quoi il diffère de l'hygromètre de Leslie, XXXV, 19. Utilité de la boîte de verre qui le renferme, 20. Ses usages, 21. Pourra servir à découvrir le pouvoir des fluides pour conduire la chaleur, 22.

Philosophie chimique, par Fourcroy. Annonce et extrait de cet ouvrage, LVI, 217.

Phlogistique. Nom substitué à celui d'hydrogène, XLIV, 306, 309. Vices de cette nouvelle dénomination, 310.

Pthisurie sucrée. Histoire et caractères de cette maladie, XLIV, 45, 46. Ses périodes, 48. Sa cure, 69. Provient de la non animalisation du chyle causée par le défaut d'azote, 74. *Voyez* Diabètes et Urine de diabétique.

Physique. Réduite en tableaux raisonnés. Rapport de M. Berthollet fils sur cet ouvrage, XXXII, 277.

— céleste, ou Exposé du Système du monde, XLIV, 285 et suiv. Extrait de cet ouvrage, 285.

— mécanique, par Fischer. Analyse de cet ouvrage, LX, 102.

Digitized by Google

PICADIL. Espèce de verre; matières d'où il provient, L, 331.

PICOTS. Défauts dangereux des fayences et des poteries, LV, 103.

PIERRE alumineuse de la Tolfa. Manière dont on en retire l'alun, LV, 266. Contient une grande quantité d'acide sulfurique, 169, 172. Cause de l'odeur sulfureuse qui s'exhale pendant la calcination de cette mine, 270, 273.

— de *Castella-Monte*. Ses propriétés physiques, XLVII, 86, 87. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 88. Proportion de ses principes constituans, 89.

— filtrante. Ses propriétés physiques, LX, 121, 122. Proportions de ses principes, 123. Lieux où elle se trouve, *ibid.* N'est point un grès, 125.

— de Lacelle. Ses propriétés physiques, XLIX, 286. Son analyse par les réactifs, 287 et suiv. Doit être rangée parmi les talcs, 294.

— météorique d'Aichstaedt. Son analyse, LI, 160, 161.

— météorique de Sienne. Son analyse par Klaproth, LI, 157, 158.

— de miel. *Voy.* Honigstein et Mellite.

— perlée de Cinapecuaro, au Mexique, apportée par M. Humboldt, LV, 288. Ses propriétés physiques, *ibid.* Son analyse, 289; par l'acide sulfurique, 291; par le nitrate de baryte, 292. Contient à-la-fois de la potasse et de la soude, 295.

— ponce de Lipari. Proportion de ses principes, XLV, 18.

Digitized by Google

PIERRES. Leur fabrication artificielle. Matériaux employés, LV, 285. Cette fabrication est aussi en usage dans la Pologne prussienne, 286, 287.

— arénacées. Paroissent contenir du muriate de soude, XLI, 239.

— à filtrer. Leurs différentes espèces, XXXIX, 129. Préparation qu'on doit leur faire subir, *ibid.* Sont de mauvais moyens pour avoir de bonne eau, 130. Ont été classées par quelques minéralogistes parmi les quartz arénacés, LX, 121.

— météoriques. Faits recueillis sur leur chûte, XLIII, 56, 58, 65, 225. Caractères extérieurs de celle d'Ensisheim, 63. Son analyse, 64, XLV, 245. Celles de Benarès sont tombées après l'explosion d'un météore, XLIII, 69, 70. Description minéralogique des pierres de Benarès, du Yorkshire, de Sienne et de Bohême, 77 et suiv. Leur analyse, 125, 126, XLV, 229, 234. Contiennent toutes un mélange de fer et de nickel, XLIII, 235, 239, 265. Leurs propriétés physiques et leur analyse prouvent qu'elles ont entre elles une analogie marquée, 246, 247. Opinion de Patrin sur leur nature, XLV, 64. Diffèrent de tous les autres composés minéralogiques trouvés à la surface du globe, d'après les observations de Vauquelin, 65. Laplace et Biot pensent qu'elles peuvent être le produit d'une éjection volcanique de la lune, 66. Autre explication sur leur formation, 68. Toutes ces pierres contiennent des globules distinctes de fer métallique, 239. La chûte de celles qui sont tombées à Laigle fut précédée et accompagnée de plusieurs phénomènes atmosphériques extraordinaires, XLVII, 329 et

Digitized by Google

suiv. Analyse des pierres de Laigle, 332. Analyse d'une pierre tombée en Arragon, par Proust, XLVIII, 107. Phénomènes qui ont précédé la chûte de celle qui est tombée à Apt, 226. Opinion de M. Izarn sur leur nature, 229. M. Laugier a découvert qu'elles contiennent une petite quantité de chrôme, en les traitant par la potasse, LVIII, 261 et suiv. Rapport du juge-de-paix du canton de Vezenobres, sur une pierre tombée à Valence, LIX, 34. Phénomènes qui ont précédé et accompagné la chûte de cette pierre, 34, 35. Ses propriétés physiques diffèrent de celles des autres pierres de ce genre, 36, 103. L'analyse a prouvé qu'elles étoient formées des mêmes principes constituans, 37, 39, 103, 109.

PILE galvanique. *Voy.* Colonne électrique de Volta, et Electricité galvanique.

PILULES de jalap, XXXIII, 255.

PIN. Son écorce intérieure jouit des mêmes propriétés que le quinquina jaune, L, 318.

PLANETES. Corps opaques éclairés par le soleil; leur figure, XLIV, 289. Leurs satellites, 290. Leurs mouvemens apparens et réels, 296. Leur gravité, 302. Leur perturbation séculaire et périodique, *ibid.*

PLANT d'Alicante. Est un raisin coloré avant la fermentation, LVII, 6.

PLANTES renfermées, diminuent la pureté de l'air, XLIII, 197. Exposées au soleil, décomposent le gaz acide carbonique, et dégagent du gaz oxigène, 199. Tables des résultats de plusieurs expériences, comparatives, 201, 202, 203 et suiv. Contiennent plus

Digitized by Google

plus ou moins de charbon, selon Saussure, végétant à l'air libre, dans l'eau, ou dans une atmosphère privée d'acide carbonique, L, 230. S'approprient l'hydrogène de l'eau, en lui faisant perdre l'état liquide, 237.

— étiolées. Contiennent peu d'azote selon Girtanner, XXXIV, 34.

Platine. Expériences de Proust sur la mine de ce métal, XXXVIII, 146. Manière de le séparer des sables avec lesquels il est mêlé, 147. Contient de l'or, 148. La mine de platine n'est autre chose que la minéralisation de ce métal par le soufre, 152. Est susceptible de s'oxider, 153. Son oxidation plus facile par son état de combinaison avec d'autres métaux, 155. Sa dissolution en grand, 165. Expériences de M. Chenevix sur le platine, XLVII, 192. Est précipité par le gaz hydrogène sulfuré, 196. Manière de le séparer des corps étrangers avec lesquels il est mélangé, XLVIII, 154, 156, 177; XLIX, 189. Nature de ces corps étrangers, XLVIII, 177; XLIX, 190. Sa dissolution dans l'acide nitro-muriatique laisse séparer une poudre noire, XLVIII, 158, 178; XLIX, 197. Action des réactifs sur cette poudre noire, XLVIII, 178, 179; XLIX, 198 et suiv. Les expériences semblent prouver que cette matière noire est un métal nouveau, XLVIII, 182; XLIX, 202. *Voy.* Métal nouveau découvert dans le platine. Expériences sur le platine brut, sur l'existence de plusieurs métaux, et d'un métal nouveau, dans cette mine, XLIX, 188, L, 5. Action des acides muriatique, nitrique et sulfurique sur le platine, XLIX, 190 et suiv. L'action de ces acides sépare plusieurs métaux qui sont unis

Digitized by Google

avec lui, 192, 194, 216. Notice sur deux métaux nouveaux découverts dans le platine brut, par M. Tennant, LII, 47. Notice sur son existence dans les mines d'argent de Guadalcanal en Estramadure, LX, 317. Proportions dans lesquelles il se trouve dans ces mines, 318. Procédés pour l'en extraire, 319. S'y trouve dans l'état métallique, 321.

— fulminant; sa préparation, XLIX, 179.

— noir. Cause de la différence d'avec le blanc XLIX, 177.

PLATRAS. Est plus utile que le plâtre comme engrais, LIII, 48. *Voy.* Plâtre.

PLATRE. Est très-commun dans les végétaux, XLII, 68. Considéré comme engrais des terres et des prairies artificielles, LIII, 44. Ses qualités, 46. Avantage qu'on retireroit de l'emploi d'une meule tournante pour sa division, 47. Son emploi, 49. A été accueilli comme engrais dans plusieurs contrées de l'Europe, 50. Proportions que l'on doit employer, 51. Effets du plâtre sur les terres, 55. Est ajouté à la vendange depuis un tems immémorial en Espagne, LVII, 163.

— cuit; absorbe l'humidité de la vendange, XXXVI, 19.

PLIQUE. Notions sur la nature de l'humeur de cette maladie, LVIII, 53. *Voy.* Cheveux.

PLOMB. Guérit les plaies par son oxidation, XXXIII, 239. N'est pas dangereux à l'état métallique, mais seulement à l'état d'oxide, LI, 129, LVII, 74. Celui qui se détache de l'étamage ne peut jamais produire d'effets funestes, LI, 137, 140. N'est plus dissous par le vinaigre lorsqu'il est allié avec l'étain, 146. La grenaille de ce métal est employée pour la clarification des huiles, LII, 217. Son alliage

Digitized by Google

avec l'étain traité par le vinaigre, n'a point laissé déposer de plomb, LVII, 74. Les acides muriatique et sulfurique attaquent cet alliage, mais ne dissolvent qu'une petite quantité de plomb, 77. Les craintes sur l'étamage fait avec cet alliage ont été exagérées, 78. Cas où cet alliage est attaqué et devient dangereux, 81.

— arseniqué des mines de Limarcs; sert à la fabrication du plomb de chasse, XXXV, 51.

— suroxigéné. Paroît exister dans la nature, XLII, 88.

Plombagine. Décompose plus de nitre que le charbon, XXXI, 101; est une substance intermédiaire entre le diamant et le charbon, 108. Sa combustion, XLII, 133.

Pluie. Causes qui la produisent, selon Hutton, XLIX, 229, LIV, 244; selon Deluc et Leroy, LII, 270. Théorie des chimistes modernes sur sa formation, LIV, 236, Objections de M. Deluc contre cette théorie, 237, 238 et suiv. Est formée par l'air lui-même, selon ce physicien, 248, 286. Causes auxquelles les chimistes modernes attribuent la formation de celle qui arrive d'une manière soudaine, 261, 262.

Plumes des oiseaux domestiques, (Expériences et observations sur les), LI, 5. Celles d'autruches sont très-estimées comme objet de luxe, 7. On emploie aussi dans le même but celles de plusieurs autres oiseaux, 9. Les plumes à écrire sont fournies par plusieurs oiseaux, 12; manières de les hollander, 13. Présentent beaucoup de différences selon qu'on les retire des oiseaux morts ou vivans, 17. Leur dessication, 23.

Digitized by Google

POELBERG. Figure de cette montagne basaltique, XLVI, 184.

POELE construit sur les principes de la cheminée suédoise, XLI, 79. Economie des combustibles qui résulte de son usage, 92, 93, 103. Sa description, 97 et suiv.

— à gril aérien de M. Schmidt. Sa description, XXXII, 270 et suiv. A été construit sur les mêmes principes que les foyers de Pensylvanie, 275.

— sans fumée de Dalesme et de Justel, XXXIII, 186. Sa description, 193. Théorie de sa construction, 194.

POIDS nouveaux de France. Leur rapport avec les poids d'Allemagne, XXXII, 225.

— médecinal ou de Nuremberg est le même dans toute l'Allemagne, XXXII, 227, 228.

POIRES. Espèces qu'on peut faire entrer dans la préparation du raisiné, LIII, 127. *Voy.* Raisiné.

POIS chiches. Leur analogie avec les matières animales, XLIX, 181.

POLITIQUE. Sa définition, LVIII, 102.

POLYGONUM *bistorta*. Proposée pour le tannage, LIV, 219.

POLYPODIUM. Description de trois plantes nouvelles de ce genre, LIII, 333 et suiv.

POMMADE oxigénée. Sa préparation; est toujours acide, LVIII, 165. Cette acidité ne peut point lui être enlevée, ni par l'eau, ni par l'alcool, 166, 167. *Voy.* Graisse.

— préparée avec l'oxide de manganèse. Proposée par M. Grille comme anti-psorique, XXXIII, 77, 78.

Digitized by Google

— soufrée. Contient du soufre en dissolution, LVIII, 156, 157. Pénètre dans toutes les parties avec une grande rapidité, 157. Son examen chimique, 158. *Voy.* Graisse.

Pomme de terre. Sa transformation en amidon par la putréfaction, XLVI, 103.

Pommes de terre. Manière usitée en Hollande pour les conserver, LI, 108. Moyens d'en retirer de l'eau-de-vie, LII, 26, LVI, 207. La liqueur est meilleure si on ajoute des betteraves, LII. 29, 30. Fermentent facilement, quoiqu'elles ne contiennent pas de principe sucré, LVI, 214, 216.

Pompes portatives. Lettre de M. Van-Marum à M. Berthollet sur leur utilité, LIII, 151. Sont généralement adoptées en Hollande, 158, 159. Sont aussi employées dans plusieurs manufactures de Rouen, LIV, 111. Leur prix, *ibid.*

Porcelaine. Qualités qui la rendent précieuse, XLIV, 263, 264.

— de cailloux. Caractères qui la font reconnoître, XLIV, 262.

— dure. Ses qualités, XLIV, 263. Est fabriquée en très-grande quantité dans les fabriques de France; ses avantages, *ibid.*

Porcelaines. Sont toutes recouvertes d'un vernis, XLIV, 263. Inconvénient de les charger de dorures et de peintures coûteuses, 264.

Porphire sonore. Ses caractères physiques, XLIV, 115. Résultats de son analyse, 116. Contient de la soude, 117.

Porte-voix. Observations sur la cause qui augmente l'intensité du son dans cet instrument, L, 297.

Digitized by Google

Paroît avoir été connu anciennement, *ibid.* Lambert regarde l'augmentation du son dans le porte-voix, comme le résultat de la réflexion des rayons sonores, 301. Cette augmentation du son n'est produite que par la vibration de l'air, 307, 309. Expériences que Robertson et Sacharoff ont faites avec cet instrument dans leur voyage aérostatique, LII, 138.

POTASSE. Son emploi dans la verrerie, XXXV, 328. Calcinée avec du charbon pur, ne donne aucune trace de chaux ni de magnésie, XL, 185. Procédé pour connoître la quantité réelle de cet alcali contenu dans celle du commerce, XL, 272, 274. Proportion des sels étrangers qui s'y trouvent, 281. Observations sur le mode d'épreuve de cet alcali, XLI, 113. Avantages du nitrate de strontiane sur le nitrate de chaux employé pour ce mode d'essai, 119.

— d'Amérique. Procédé pour l'obtenir, LX, 18.

— caustique. Décomposé le chromate de fer, XXXI, 221; celui de plomb, XXXII, 73. Son action sur l'urée, 127 et suiv. Prévient la formation du gaz oléfiant dans la distillation de l'éther muriatique, XXXIV, 150. Procédé suivi par M. Lampadius pour la préparation de cet alcali, XXXIX, 301. Description de celui qu'a employé M. Kennedy, XLI, 239. Son degré de concentration le plus convenable; moyen de le reconnoître, 240.

POTASSES. Moyens simples de déterminer les quantités d'alcali et les sels étrangers que leurs espèces contiennent, XL, 273. Deviennent plus légères en se saturant d'acide nitrique, 277. Tableau des densités que donnent à l'eau les diverses

Digitized by Google

espèces de potasses, 278. Leurs prix comparés à la quantité d'alcali dans chaque espèce, 283. Tableau de toutes les matières qu'elles contiennent, 284. Moyen de reconnoître le fer qui s'y trouve quelquefois, 287. Leur graduation, LX, 39.

Poterie de la Chine. Supporte assez bien les alternatives de chaud et de froid, XLIV, 256.

— d'étain. Ne doit point être prohibée, LVII, 85.

— étrusque. Composition de son biscuit, XLIV, 254, 255. Mérite des ouvrage faits avec cette poterie, 255.

— de terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot. Rapport fait au conseil d'administration de la Société d'encouragement, sur cette poterie, LIV, 318. Expériences pour constater la solidité de son couvert, 319 et suiv.

Poteries. Leurs qualités plus ou moins essentielles, XLIV, 250. Influence de la nature de leur couverte sur leur salubrité, 251. Impossibilité de les rendre en même tems compactes et perméables au calorique, 252, 253. Principes sur lesquels on doit les fabriquer selon leurs usages, 254. Nature des argiles qui entrent dans la composition de celles qui sont ordinaires ou brunes, LV, 99. Leurs couvertes, 99, 100. Moyens de les avoir de bonne qualité, 101. Leurs défauts, *ibid.* *Voy.* Faïences.

— de grès. Leurs qualités; peuvent être considérées comme salubres, XLIV, 257.

— anglaises, de Wedgwood. Finesse de leur pâte; leurs défauts, XLIV, 265.

Potiron. Entre dans la composition du raisiné, LIII, 128. *Voy.* Raisiné.

Digitized by Google

POUDRE d'Algaroth. Sa préparation, XXXII, 262. Est quelquefois employée pour la confection du tartrite antimonié de potasse, XLI, 53.

— de gomme adragant. Précautions à prendre pour sa préparation, LVII, 219.

— de Gyms. Son analyse, LV, 74, 77. Sa recomposition, 77.

— d'ipécacuanha. Son mode de préparation, LVII, 218. Les deux parties de cette racine doivent être mêlées, 219.

— d'oignon de scille. Manière de la préparer, LVII, 221.

— de racine de guimauve. Manière de la préparer, LVII, 217.

— de Tennant et de Knox (Note sur la). Est employée pour le blanchiment, LIII, 341, 342. Son analyse, 343. Sa préparation, *ibid.* Ses usages, 344.

— à tirer. Cause de l'explosion qui résulte de son inflammation, XXXIII, 180. Mêlée avec du muriate suroxigéné de potasse, s'enflamme par le contact de l'acide sulfurique, XLIV, 322.

POUDRES. Liste de celles de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 256.

POUDRETTE. Les établissemens où on la fabrique doivent être éloignés des habitations, LIV, 92.

POURPRE. Manière de préparer cette couleur, lorsqu'on veut l'appliquer sur les émaux, XXXIV, 211. Fondans qui lui conviennent le mieux, 212.

— minéral. Procédé de M. Lentin pour sa préparation, XXXII, 171.

— violet. Manière d'obtenir cette couleur, et les

Digitized by Google

différentes nuances qui en dérivent, LX, 288 et suiv.

Poussière de charbon. *Voy.* Charbon.

Pouvoir refringent. Est d'un grand avantage pour reconnoître la pureté des huiles essentielles, XLVI, 41, 42.

Pouzzolane. Augmente la solidité des compositions de mortier, XXXVII, 261. Peut être remplacée avantageusement par plusieurs produits volcaniques, 262, 263 et suiv.

Préparations antimoniales de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 259.

— martiales de la même pharmacopée, XXXIII, 249.

— mercurielles, XXXIII, 249.

— de potasse, XXXIII, 250.

— salines. Introduction et progrès de ce genre de fabriques en France, XXXV, 127.

Pressoir. Avantage de cet instrument sur le piétinement pour écraser le raisin dans la vendange, XXXV, 297, 298.

Principe colorant du vin. Existe dans la pellicule du raisin, XXXVII, 34. Se précipite en partie dans les tonneaux avec le tartre et la lie, 35. Examen de sa nature, 37.

— doux du moût et du vezon; diffère du sucre, XXXVI, 16. Est formé de sucre et d'extractif, 114.

— mucoso-sucré de la canne. Donne un sirop non cristallisable, XXXV, 137.

Principes de physiologie, ou Introduction à la science expérimentale de l'homme vivant, etc. Analyse de cet ouvrage, XXXVIII, 215 et suiv.

Digitized by Google

PRISME. Le triangulaire est utile pour la comparaison simple de deux corps. Le quadrangulaire est préférable pour la mesure effective des pouvoirs refringens, XLVI, 39.

PRIX proposés par l'Institut national pour déterminer les phénomènes de l'engourdissement de certains animaux pendant l'hiver, XXXV, 222. L'influence de l'air, de la lumière, de la terre et de l'eau dans la végétation, 223. Les caractères distinctifs du ferment, 224.

— proposés par le collége de pharmacie, pour déterminer ce qui arrive aux sels mêlés dans les boissons ou tisannes, XLI, 213. Par la Société d'encouragement pour la fabrication d'un filet par le moyen d'une mécanique; du blanc de plomb, du bleu de Prusse, d'un émail pour doubler les vases de métal propres à la cuisson, et sur le repiquage des blés, 217.

— proposés par l'Institut national sur les caractères distinctifs du ferment, XLII, 222. Par la société batave des sciences d'Harlem, sur l'influence des engrais dans la végétation, le cours de la sève, les causes de l'ascension de la fumée dans les cheminées, les plantes indigènes qui peuvent donner de bonnes couleurs, 327; sur l'action que ces dernières éprouvent de l'air et de la lumière; sur la nutrition des plantes; la purification de l'eau par le charbon, 328; sur l'influence de la nouvelle chimie dans les progrès de la médecine, 329; sur l'amélioration des foyers et des fourneaux, 330; la nature de la fermentation, 331.

— proposé par la Classe de physique de Berlin, pour l'année 1805, LI, 167.

Digitized by Google

— proposé au concours, par la Classe des sciences mathématiques et physiques de l'Institut national, pour l'an 15, LIV, 333. Conditions du concours, 334.

Procédés hollandais, relatifs aux sciences et aux arts (Observations sur quelques), LI, 97.

Programme de la société batave des sciences, à Harlem, pour l'année 1805, LV, 316. Questions proposées dans les années précédentes, 321. Celles qui sont proposées pour un tems illimité, 324. Prix destinés à ceux qui auront le mieux répondu à chacune des questions, 326.

— de la même société pour l'année 1806, LX, 88.

— des prix de la société de pharmacie de Paris, pour l'année 1807, LVIII, 326 et suiv.

Protopon. Vin retiré par les anciens du premier suc des raisins, XXXVI, 4, 34.

Prolusiones ad chemiam seculi decimi-noni. Extrait de cet ouvrage, XLVII, 312.

Propolis. Propriétés physiques de cette substance; opinion des anciens sur sa nature, XLII, 205. Pour quel usage les mouches l'emploient, 206. Son analyse, *ibid.* et suiv. Est composée de résine, d'une petite quantité de cire, et de débris des végétaux, 208. On l'employoit autrefois en médecine, 209.

Protoxide de plomb. *Voy.* Oxide jaune.

Prussiate de baryte. Décompose le sulfate et le carbonate de potasse, XLIII, 187. Ses propriétés, 189.

— de cérium, L, 268.

— de chaux. Est décomposé par les carbonates alcalins, XLIII, 186, 192.

Digitized by Google

— de cuivre. Son emploi comme couleur dans la peinture, XLVI, 168.

— de fer. Les différentes espèces de ce sel sont susceptibles de s'unir avec le prussiate de potasse, LVI, 78. Il existe six variétés de ce sel, 80, 81. Perfectionnemens à ajouter aux procédés employés pour sa fabrication, 83 et suiv. Celui du commerce est rarement pur, LX, 185. Action des alcalis sur ce sel, 186. Contient une grande quantité de prussiate de potasse, 188. Ainsi ce qu'on nomme bleu de Prusse est un sel triple, 189. N'est point attaqué par les hydrosulfures alcalins, 192. Traité par l'acide muriatique, donne du gaz prussique, 197. Quantité d'oxide rouge de fer qu'il contient, 198. Il n'existe pas de prussiate simple de fer, mais toujours à l'état de sel trisule, 210. Sa distillation, *ibid.* Lessive du charbon animal qui est employée à la fabrication du bleu de prusse, 235. Examen de ces lessives, 239. Saveur qui fait reconnoître la qualité de la lessive prussique, 244.

— blanc de fer, ou au *minimum*. Procédés pour l'obtenir, LX, 193, 194. Ne passe pas au bleu par l'action des acides, 196.

— de mercure. Manière dont on l'obtient, LX, 227. Ses caractères physiques et chimiques, 228 229.

— de potasse. Est un excellent réactif pour reconnoître la présence du plomb et les préparations de ce métal dans le vin, XXXVIII, 317, 318. Manière de le priver du fer qu'il contient, XLIX, 57. Celui qu'on prépare avec l'eau distillée d'amandes amères, diffère des prussiates alcalins ou-

Digitized by Google

dinaires, LI, 179. Procédé de M. Richter pour obtenir ce sel à l'état de pureté, 181, 182. A une grande affinité pour le prussiate de fer, LVI, 79, 80. Ses caractères physiques, LX, 189.

— simple de potasse. Procédé pour l'obtenir, LX, 216. Ses propriétés, 217. Son utilité dans l'analyse est très-bornée, 218. Sa décomposition, 219. Quelques précipitations métalliques par ce sel, 225 et suiv.

— de potasse triple. Sa distillation, LX, 212. Examen de la dissolution du résidu, 214.

PRUSSIATES. Faits pour servir à l'histoire de ces sels, LX, 185, 225.

PRUSSIRE. Nom proposé par M. Curaudau, pour désigner le radical prussique, XLVI, 149. *Voyez* Radical prussique et Acide prussique.

PRUSSIURES. Nom donné aux combinaisons du radical prussique sans oxigène, XLVI, 150, 159.

PTERIS. Description de deux nouvelles plantes qui se rapportent à ce genre, LIII, 335.

PULPE de casse. Se garde peu de tems, LVIII, 10. Devroit être préparée sur les lieux où croît la silique, 11.

PULPES. Sont sujettes à s'aigrir, XXXIII, 256.

PYRITE des Incas. Contient du carbone, XXXV, 50, 51.

— martiale. *Voy.* Oxide de fer sulfuré naturel.

PYROMETRE de platine, inventé par Guyton, XLVI, 276. Sa description, 276, 277.

— de Wedgwood. Note de M. Guyton sur les moyens de le rendre utile, XXXI, 171. Analyse de la

Digitized by Google

pâte employée par Wedgwood pour la fabrication de cet instrument, 172. Sa description, son usage, XXXVI, 100. Proportion des matières qui entrent dans sa composition, déterminée par l'analyse que Vauquelin a faite de cet instrument, 101. Comparaison de cet instrument avec les pyromètres construits par M. Gazeran, 103.

PYRONOMIE. Vœux pour l'enseignement et le perfectionnement de cette science, LIV, 112.

PYROPHORE. Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 266. Cause de son inflammation au contact de l'air humide, *ibid.* Ne conserve pas longtems la propriété de s'enflammer, 267. Il se forme une matière pyrophorique dans la préparation de la soude du commerce, 267.

PYROPHYSALITHE. Description minéralogique de cette pierre, LVIII, 113. Ses caractères, 113, 114. Son analyse chimique, 115 et suiv. Paroît contenir une petite quantité d'acide fluorique, 120, 121. Place qu'elle doit occuper dans un cadre minéralogique, 121.

Q.

QUARTZ. Sa définition, LVII, 305.

QUINQUINA. (Travail de M. Westring sur les diverses espèces de), XXXII, 176. Sa vertu antipériodique et fébrifuge est, d'après ce médecin, dans sa force tannante, 178. Le jaune l'emporte sur tous les autres par cette propriété, 179. Est le seul remède efficace pour le traitement des fièvres intermittentes pernicieuses, XLI, 286. Manière de l'administrer dans ces maladies, 287. Expériences de

Digitized by Google

Vauquelin sur les différentes espèces de quinquina, LIX, 113. Propriétés physiques des espèces connues dans le commerce, 113. Les moyens proposés pour distinguer les bonnes espèces d'avec les mauvaises ne sont pas certains, 116, 117. Traitement des différentes espèces de quinquina par l'eau; manière dont leur macération, et leur décoction agissent sur les réactifs, 118 et suiv. Examen des quinquinas rapportés par MM. Humboldt et Bonpland, 137. Tableau des effets produits par ces dernières espèces, avec les réactifs, 141. Phénomènes que présentent à un examen plus approfondi, la macération et la décoctiou de quelques espèces de quinquina qui ne précipitent pas l'infusion de tan, ni l'émétique, 145. Action des acides sur les résidus du quinquina épuisé par l'eau, 153, 156.

— blanc. Son utilité dans les fièvres intermittentes et inflammatoires, XLI, 295. Pourroit remplacer avantageusement le houblon dans la bierre, 330.

— jaune. Ses caractères, XLI, 292. Est astringent et anti-septique, 291. Procédé pour extraire le sel à base de chaux qu'il contient, XLVIII, 65 et suiv.

— orangé. Ses propriétés physiques, XLI, 288. Jouit le plus éminemment de la propriété fébrifuge, 289.

— rouge. Sa description, XLI, 290. Est très-astringent, et un des plus puissans anti-septiques, 291. Inconvéniens de son usage trop longtems continué, 291, 292.

R.

Radical prussique. (Sur la nature et les propriétés nouvelles du), XLVI, 148. Sa fixité ne peut être

Digitized by Google

attribuée à l'oxigène, 151, 152. N'acquiert la propriété acide qu'aux dépens de l'oxigène que lui fournit un oxide métallique, 156, 160.

RAISIN. Influence du climat, des saisons, du sol, de l'exposition, de la culture et des engrais sur sa qualité, XXXV, 251, 255, 257, 261, 262, 266, 271. Signes auxquels on peut reconnoître le moment le plus favorable à la vendange, 277, 279. Cas où l'on doit la faire à plusieurs reprises, 284, 285. Méthode d'égrapper les raisins, 291 et suiv. Avantage du pressoir sur le piétinement, 297. Moyen de corriger sa mauvaise qualité, XXXVI, 36 et suiv. Phénomènes qui ont lieu dans sa maturation, LVI, 280. Acides qui y sont contenus, 280 et suiv. Sa pesanteur spécifique est en raison du sucre qu'il contient, 288. Induction qu'on tire de ce fait, 289, 290. Manière dont il se pourrit sur le cep, LIII, 136, 137.

— d'Alicante. Noms qu'il porte en France. Ne mûrit point dans le centre de ce pays, LVII, 5, 6. Son principe colorant, 6.

— de Bourgogne et de Languedoc. Ne doivent pas être traités de la même manière, XXXVI, 44.

— de Champagne. Est cueilli à des tems différens selon qu'on le destine à faire du vin blanc ou du vin rouge, XXXVI, 45.

— non fermenté. Examen chimique et pharmaceutique de ses produits, LIII, 119. Celui qu'on suspend au plancher se conserve en perdant une partie de son humidité, 138. *Voy.* Raisiné.

— mélier et pineau. Expériences de Macquer sur la fermentation de ces raisins, XXXVI, 37.

— teinturier.

Digitized by Google

— teinturier. Se rapproche de celui d'Alicante à mesure que l'on s'avance au midi, LVII, 6. Contient une certaine quantité de tannin, 9, 10.

Raisiné. Sa préparation, LIII, 120. Sa consistance varie, 121. Choix des fruits qu'on doit employer pour le faire, 124. Il entre souvent d'autres fruits dans sa composition, 126, 127. Procédé pour sa préparation, 129. Observations sur les phénomènes qui s'opèrent dans cette marmelade, 132. Expériences comparatives sur la quantité que les différentes espèces de raisins d'Espagne peuvent en fournir, LVII, 164. Prend une saveur âcre et rôtie par la cuite, 166. Ne peut être employé pour sucrer les mets, 167. Méthode suivie en Espagne pour sa préparation, 230. Pourroit former du vin en le faisant fermenter avec une certaine quantité d'eau, 243.

Rapidolithe. Pierre en baguette d'Arendal; son analyse, XXXII, 165.

Rapport sur le mémoire de M. Félix sur la teinture de coton en rouge du Levant, XXXI, 214.

— de M. Deyeux, sur des notes relatives au nickel. XXXI, 274.

— des nouveaux poids de France, avec ceux des chimistes allemands, XXXII, 225.

— sur le mémoire de M. Thenard concernant les différens oxides d'antimoine, etc., XXXII, 257.

— sur le poele à gril aérien de Schmidt, XXXII, 270.

— sur la qualité des bouteilles fabriquées par M. Sajet, XXXII, 307.

— sur les eaux minérales artificielles de M. Paul. XXXIII, 125.

— sur l'ouvrage de M. Clavelin, concernant la statique de l'air et du feu, XXXIII 172.

Digitized by Google

— d'un mémoire de M. Proust, sur différens points intéressans de chimie, XXXV, 32.

— fait à l'Institut sur le mémoire de M. Thenard, concernant la combinaison de l'acide tartareux avec les bases salifiables, XXXVIII, 30.

— Fait à l'Institut sur un lingot d'alliage, XXXIX, 251.

— fait à la première classe de l'Institut sur les expériences de Volta, XLI, 3.

— Sur un instrument destiné à indiquer le titre des pièces d'or, XLII, 23.

— sur un mémoire concernant l'inflammation des corps combustibles mélangés avec le muriate oxigéné de potasse par le contact avec l'acide sulfurique, XLIV, 321.

— sur une fouille de bois bitumineux, XLV, 327.

— sur un mémoire de M. Dubuc, contenant plusieurs expériences sur le jalap, l'aloës, etc. XLVI, 18.

— fait à l'Institut d'un mémoire de M. Daubuisson sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170.

— à la même société d'un mémoire de M. Curaudau sur la fabrication de l'alun, XLVI, 218.

— sur les moyens de désinfecter l'air, XLVIII, 313.

— fait à l'Institut sur l'ouvrage allemand de M. Schnaubert, XLIX, 5.

— sur une production artificielle de camphre, annoncée par M. Kind, LI, 270.

— sur un mémoire de Humboldt et Gay-Lussac sur les différens moyens eudiométriques, LIII, 239.

— demandé à l'Institut sur la question de savoir si les

Digitized by Google

manufactures qui exhalent une odeur désagréable peuvent être nuisibles à la santé, LIV, 86.

— sur la proposition de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies, par l'eau saturée de sel marin, LIV, 138.

— d'un mémoire de M. Dubuc sur l'acide acétique, LIV, 145.

— fait à la société d'encouragement sur la terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot, LIV, 318.

— fait à l'Institut sur les cheminées calorifères de M. Olivier, LV, 5 et suiv.

— sur un nouveau procédé de M. Resat pour la préparation du muriate de baryte, LV, 51.

— sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathiques, LVII, 51.

— sur les résultats avantageux qu'a obtenus M. Desgenettes, par l'usage des fumigations acides, LVII, 187.

— d'un mémoire sur l'alun de MM. Desormes et Clément, LVII, 327.

— sur une tête sculptée de silex pyromaque avec une couverture de calcédoine, LVIII, 75.

— sur les eaux-de-vie considérées comme boisson à l'usage des troupes, LIX, 5.

— fait à l'Institut sur le mémoire de MM. Roard et Thenard sur l'alun de Rome, etc., LIX, 90.

— sur des échantillons résultant d'expériences faites par le chevalier Halle, adressé par lui à l'Institut; sur les effets de la compression pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.

— de la médecine avec la politique : extrait de cet ouvrage, LVIII, 101.

Digitized by Google

RAYES. Ont des organes analogues à ceux de la torpille, LVI, 23. *Voy.* Torpille.

RAYONS de la lumière. Élèvent la température des corps dans un ordre renversé par rapport à leur refrangibilité, XLIV, 29, 30. Point solaire où se trouve le *maximum* de la lumière, 31. Effets des rayons échauffans séparés des rayons lumineux, *ibid.*

REALGAR. Opinion de Bucquet et Bergman sur sa nature, LIX, 284. Son nouveau nom n'est point exact, 285. Ses propriétés, 288. Proportion de soufre et d'arsenic qui le forment, 290. Ne contient point d'oxigène, 291.

RECUEIL des noms par ordre alphabétique appropriés à la minéralogie, etc. Extrait de cet ouvrage, XLVII, 93, 94.

RELATION d'un voyage fait dans le département de l'Orne pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, XLVII, 320.

RÉFRIGERANT du chapiteau des anciens alambics, nuit à l'ascension des vapeurs, XXXVII, 22.

REMÈDE fébrifuge du chevalier Talbot. Sa composition, L, 55.

REPONSE du D. Carradori aux objections de M. Prévost, XLVIII, 297.

— de M. Deluc aux extraits de son ouvrage intitulé: Introduction à la physique terrestre, XLIX, 306; LII, 156, 268; LIII, 5; LIV, 156, 229.

RÉPOSITION. En quoi consiste cette opération pharmaceutique, XXXIV, 48.

RÉSIDU charbonneux de l'urée. S'enflamme et détonne par la chaleur, XXXII, 110, 114.

Digitized by Google

Résine d'agaric. Ses caractères physiques, LI, 85. Action des réactifs sur cette substance, 86, 87. Diffère de celle de jalap, 88, 89.

— colorante de l'urine. Est analogue à celle du *castoreum*, XXXVI, 275. Ses propriétés, *ibid.* Paroît être la même que celle de la bile, 276. Soupçon de Proust sur son analogie avec l'urée, 277.

— élastique fossile. Ses propriétés physiques, XLV, 30, 31 et suiv. Proportion de ses principes constituans, 35.

— de jalap dissoute dans l'alcool, purge mieux et à moindre dose que donnée sous une autre forme, XL, 267; L, 52.

— de quinquina. Nuit à la vertu tannante de cette écorce, XXXII, 180. Ses propriétés, LIX, 148. Phénomènes que présente sa dissolution aqueuse traitée par les réactifs, 149. Examen de sa dissolution alcoolique, 152. Action des acides sur cette matière résiniforme, 153, 156. Examen comparatif de cette résine avec les autres substances végétales connues, 158. N'a point toutes les propriétés des résines, 159. *Voy.* Quinquina.

Résines du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 237.

Respiration. Recherches sur la respiration de l'oxide nitreux et d'autres gaz, XLV, 97, 169. Proportions d'azote et d'oxigène absorbées dans une quantité donnée d'air atmosphérique respiré, 98, 99. Phénomènes qui sont produits par celle de gaz oxigène pur, 100. Mode de décomposition que subit l'air atmosphérique dans le poumon, 101, 102.

Digitized by Google

Expériences de Davy sur la respiration du gaz oxide d'azote, 169, 170. Autres expériences de M. Dispan sur la respiration de ce dernier gaz, LVI, 243 et suiv.; les effets observés ont été très-variables, 246 et suiv. Nouvelles expériences sur celle de l'air atmosphérique, principalement par rapport à l'absorption du gaz azote, et sur celle du gaz oxide d'azote, LV, 177. Effets résultant de celle de ce dernier gaz observés par Pfaff, 179.

RHODIUM. Nom que M. Wollaston a donné à un métal découvert dans le platine brut, LII, 51. Moyen de le séparer des autres métaux, 52.

RHUS *radicans*. Est la même plante que le *rhus toxicodendron*, XXXV, 186. Conjectures sur le siége de sa propriété délétère, 187. Van Mons pense que les effets malfaisans de cette plante sont dus à une vapeur gazeuse qui s'en échappe, 188. Son suc agit d'une manière analogue aux vésicatoires, *ibid.* Principes végétaux qui le composent, 189. Son administration dans les dartres et la paralysie, 190. Mode d'administration, *ibid.* Manière de préparer les extraits de cette plante, 191.

RIZ. Son analyse, XL, 33, 34. Ne peut être transformé en pain à cause de son défaut de gluten, 34. Ne prospère qu'au 48e degré; sa culture est préjudiciable à la santé et à la population, 41.

ROB de genièvre. Manière de le préparer, LVIII, 9, 10. Défauts du procédé indiqué dans la pharmacopée batave, 10.

ROBS. Procédé indiqué pour leur préparation, LVIII, 8. La méthode conseillée dans la pharmacopée batave est vicieuse, 9.

ROCOUYER. Culture de cet arbre, XLVII, 113, 114. Est sujet au guy, 115.

Digitized by Google

Roseaux. Leur frottement produit de la lumière et des étincelles, XXXI, 279; ce phénomène n'est point électrique, 280; il a lieu également par leur frottement contre une pierre siliceuse, 280. Les diverses espèces de roseaux contiennent une quantité plus ou moins grande de silice, 280, 281 et suiv.

— bonnetier. Cause de sa dénomination, XXXI, 283.

Rosée. Expériences sur l'attraction qu'elle éprouve de la part du verre et des métaux, XLIV, 75. Causes qui la produisent, selon quelques physiciens, LIV, 283.

Roucou. Tems où on doit le récolter, XLVII, 116. Manière d'en séparer la graine et de la piler, 117, 118. Moyens employés pour éprouver la qualité de la couleur, 121. Avantages du procédé proposé par M. Leblond pour extraire la couleur des graines, 121, 122, 124.

Rouge. Manière de préparer cette couleur pour la coloration des émaux, XXXIV, 213. *Voy.* Émaux.

— d'Andrinople. Procédés suivis en Grèce pour obtenir cette couleur, XXXI, 195 et suiv. Plantes dont les Grecs se servent pour extraire le principe colorant, 200. Epoque à laquelle les procédés de teinture de cette couleur ont été connus en France, 215. En quoi consistent ces procédés, 216. Procédés de M. Haussmann pour teindre le fil et le coton en cette couleur, XLVIII, 233, 235.

— à polir. Moyen de le remplacer dans les arts, XLIII, 331.

— de Portugal. Paroît être extrait du carthame,

Digitized by Google

XLVIII, 303. Formes sous lesquelles les fabricans le débitent, 305, 306.

Rouissage du lin et du chanvre. Entraîne de grands dangers lorsqu'on le pratique dans des eaux tranquilles et dans des mares, LIV, 89, 90.

S.

Sable. Le choix que l'on en fait influe beaucoup sur la réussite des émaux, XXXIV, 204, 205. *Voy.* Émaux. Préparations qu'il doit subir pour devenir propre à la fabrication du verre, XXXV, 325, 326. Cas où il est utile pour la clarification des vins, LII, 180. *Voy.* Clarification.

— de Muska, près de la rivière d'Aranyos. Son analyse, XLV, 22.

Salicor, ou soude du Languedoc. Culture de la plante qui la fournit, XLIX, 271. Hauteur à laquelle elle parvient, 274. Procédés employés pour en extraire la soude, 275, 276 et suiv. Est récoltée en très-grande abondance dans le Languedoc, 278. Observations sur la terre qui la produit, 281 et suiv. *Voy.* Soude.

Salles de dissection. Procédé recommandé par Fourcroy pour les désinfecter, XLVI, 318.

Salpetre. *Voy.* Nitrate de potasse.

Salsola *soda*. Plante maritime de laquelle on extrait la soude, XLIX, 270, 271. *Voy.* Soude et Salicor.

Sang. Son assimilation par le travail des organes, XXXIII, 287. Doit sa couleur à l'oxide de fer, XXXIV, 185. Artériel, contient plus de carbone

Digitized by Google

que le sang veineux, suivant Abilgaard, XXXVI, 91. Sa coagulation atténue sa propriété conductrice de l'électricité galvanique, XLV, 197.

— des phthisuriques. Ses caractères, XLIV, 66. Est très-séreux, ne contient point le corps muqueux sucré, 69.

Sang dragon. Traité par l'acide nitrique, donne une certaine quantité d'acide benzoïque et une substance tannante, LVIII, 231, 232.

Sapa. Espèce de rob, LVIII, 8.

Sassary. Racine employée par les Levantins pour aviver le rouge d'Andrinople, XXXI, 199.

Sassolin. Résultat de son analyse, XLIV, 229, 230.

Satellites de Jupiter. Leurs perturbations, XLIV, 303.

Saturne. Forme de cette planète, son anneau, ses satellites, XLIV, 290. Son mouvement apparent et réel, 298.

Saule blanc. Examen chimique de son écorce comparée au quinquina, LIV, 287. L'analyse prouve l'analogie de ses principes avec ceux de l'écorce du Pérou, 290, 291, LIX, 144.

Savon de Flandre. Son utilité pour désuinter les laines, LIII, 189.

— médecinal de la pharmacopée batave, LVII, 202.

Savons médecinaux de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 257.

Schellin calcaire des mines de Bitzberg, en Suède. Proportion de ses principes, XLIV, 122, 123.

— blanc de Schlackenwald. Son analyse, par M.

Digitized by Google

d'Elluyar, 123 ; par M. Klaproth, XLIV, 122, 123.

— de Pengilly. Résultat de son analyse, XLIV, 123.

Scheibenberg. Forme de cette cime basaltique, XLVI, 183. Couches des minéraux qui la forment et sur lesquels repose le plateau basaltique, *ibid.*

Schistes pyriteux, contenant beaucoup de magnésie et de chaux. Pourquoi ils fournissent exclusivement du sel d'epsum dans leur décomposition, XLII, 61.

Scille. Doit être conservée en poudre, d'après le conseil de M. Dubuc, XLVI, 24.

Scirpus *iridifolius*. Description de cette plante, LIII, 330.

Sciure de bois de sapin. Fournit une substance analogue au tannin, quand on la traite par l'acide nitrique, LVII, 123.

Scories de fer. Considérations sur leur couleur bleue, XXXIV, 273.

Scorbut. Son odeur spécifique est neutralisée par les fumigations acides, LVII, 188. Traitement qu'il convient de lui opposer, 233.

Sécheresse extrême. Son point fixe obtenu par Saussure, LII, 285.

Seigle ergoté (Expériences sur le), XLVIII, 98. Sa corruption peut être retardée par quelques acides, 100, 101.

Séné. Noms divers qu'on lui donne, LVI, 161. On en reconnoît deux espèces, 162. Description de la première espèce, *cassia lanceolata*, de Fors-

Digitized by Google

kall, 62. Croît abondamment dans la vallée Bicharié, 163. Deuxième espèce, *cassia senna*; sa description, *ibid.* Lieux où il vient, 164. Récolte et commerce du séné, 165, 166. Opérations qu'on lui fait subir avant de le mettre dans le commerce, 168. Usage qu'en font les Egyptiens, 169.

SEPTON. Nom substitué à celui d'azote, XLIV, 309. Vices de cette nouvelle dénomination, 311.

SERUM du lait. Celui qu'on obtient spontanément diffère de celui qu'on obtient par quelques agens chimiques, L, 284. *Voy.* Lait et Petit-Lait.

SEL. Formé par la décomposition de l'amalgame de platine, XXXIV, 277.

— capillaire d'idria. Résultat de son analyse, XLIV, 231.

— microscopique. Porte les terres à la fusion vitreuse, XXXV, 325.

— de quinquina. Ses propriétés physiques et chimiques, LIX, 162 et suiv. Est formé de chaux et d'un acide végétal nouveau, 164. Doutes sur la propriété fébrifuge par excellence qu'on lui a attribuée, 168. *Voy.* Quinquina et Acide kinique.

— de tartre. *Voy.* Carbonate de potasse.

— de Saturne. *Voy.* Acétite de plomb.

— de soude. *Voy.* Carbonate de soude.

— volatil. *Voy.* Carbonate d'ammoniaque.

SELS. Les plus employés dans les fabriques; emplacemens convenables à leur préparation, XXXV, 130. Leur classification, XXXVII, 95. Se séparent suivant l'ordre de leur solubilité pendant l'évaporation, 174.

— à base d'ammoniaque. Ont la propriété de se

Digitized by Google

volatiliser à l'aide de l'eau qui les tient en dissolution, LV, 94. Inductions tirées de ce fait, 95, 96.

— essentiels des végétaux, XLIII, 28.

— insolubles. Leur précipitation est due à la force de cohésion, XXXVII, 163.

— de mercure. Analyse de quelques-uns d'eux, LIV, 122.

— de platine (Notice sur la cause des couleurs qu'affectent certains), XLVIII, 153. Leur coloration est due à la présence d'un métal nouveau, 162, 165, 168, 174; XLIX, 208.

— de soude du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 252.

— triples ammoniaco-métalliques. Oxides susceptibles de les former, XLII, 217 et suiv.

— de l'urine. Moyens de les obtenir, XXXII, 136.

Sève d'asperge. Noircit l'argent et colore le fer en vert, XLI, 298. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 299. L'ascendante est plus abondante que la descendante, 300.

— de bouleau. Ses propriétés physiques et chimiques, XXXI, 36 et suiv.

— de charme. Ses caractères physiques et chimiques, XXXI, 31 et suiv. Contient du cuivre à l'état d'oxide, 34.

— de chou. Fraîchement recueillie, se conserve sans altération dans un flacon bouché, XLI, 301.

— de hêtre. Ses propriétés physiques diffèrent selon le tems où on la retire de l'arbre, XXXI, 26, 27. Matériaux qu'elle contient, 28, 29.

Digitized by Google

— de marronnier. Ne diffère point des autres espèces de sèves, XXXI, 39, 40.

— d'orme. Ses propriétés physiques; son analyse par les réactifs et par le feu, XXXI, 20, 21. Substances qui y sont contenues, 23. Devient alcaline par la décomposition, 25.

— de rave. Est analogue à celle du chou, XLI, 301.

Silice. Est infusible seule; cause de sa fusion avec la chaux, XXXI, 246. Son attraction avec cette terre par la voie humide, 250; avec la baryte, 251; la strontiane, *ibid;* la zircone, par la fusion, 258, 259. Existe dans l'épiderme de quelques végétaux, 279, XXXII, 169. Sa présence dans deux calculs urinaires de l'homme, 221. Forme le verre par la fusion avec les alcalis fixes, XXXV, 325. Existe dans les eaux de Plombières, XXXIX, 168; y est tenue en dissolution par la potasse, 172. Dissoute dans la potasse, a la propriété de précipiter les autres terres de leur dissolution aqueuse, XL, 58. Signe qui annonce sa présence dans une substance minérale, LV, 288, 289.

Sirop de carottes. Inconvéniens des procédés usités pour sa préparation, LIII, 145. Autre procédé plus convenable, 147.

— de diacode. Les auteurs de la pharmacopée batave proposent de le préparer avec des têtes de pavots, LVIII, 17. On doit préférer celui qui est fait avec l'extrait aqueux d'opium, 18.

— de framboises. Procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVIII, 18.

— de guimauve. Edulcore les boissons comme du sucre simple, XXXIII, 262.

Digitized by Google

— d'ipécacuanha. Sa préparation par l'addition de teinture alcoolique est défectueuse, XLVI, 32. Procédé plus convenable pour le préparer, 33.

— de raisiné. Sa préparation, LIII, 140, 141. Ses propriétés chimiques et physiques, 141, 142. On doit préférer le raisin blanc pour le préparer, 143. Ses usages, 144.

— de violettes. Cause de sa coloration en rouge et bleu, XXXII, 329. Procédé peu avantageux indiqué dans la pharmacopée de Berlin pour sa préparation, XXXIII, 262.

Sirops. Défauts des procédés indiqués par les auteurs de la pharmacopée batave pour les préparer, LVIII, 14, 15. Inconvéniens de leur clarification par le blanc d'œuf, 16.

— acides. Leur préparation n'est pas encore bien décrite, XXXIII, 263.

— composés. N'ont qu'une propriété bien saillante, XXXIII, 263.

— simples. Ne contiennent pas une assez grande quantité de matière médicamenteuse, XXXIII, 261.

— du suc de betterave. Peuvent servir à la fabrication de l'eau-de-vie, XXXII, 168.

Soie. Procédé de Giobert pour le blanchiment et le décreusage de la soie, XLVII, 206. Son décreusage, LII, 249.

— de la Chine. Manière de la préparer, L, 66, 67. La méthode indiquée par M. Ekeberg n'est pas fondée, 72.

Soleil. Source de la lumière; sa forme apparente;

Digitized by Google

ses taches, XLIV, 286. Son mouvement annuel de rotation, 292.

Sommite de Tromoc, XXXII, 196.

Son. La rapidité de sa propagation est plus grande que ne l'avoit avancé Newton, LII, 138. Son ascension paroît différer de sa progression horisontale, 139. Moyen proposé pour déterminer la promptitude de son ascension, *ibid.* Causes qui le produisent, selon les physiciens, LIII, 64. Détermination de sa vîtesse dans différens milieux, 65, 66. Se propage avec une plus grande vîtesse par des corps solides que par des corps gazeux, 68 et suiv. (1).

Sonde. Moyen d'épreuve pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 27.

Soude. Son extraction du sel marin par la chaux, XXXIV, 131. Sa formation dans le sérum du sang, suivant Hildebrant, 185. Est retirée, dans le royaume de Maroc, des cendres de la glaciale, XXXV, 158. Peut remplacer la potasse avec avantage dans l'art de la verrerie, 330. Sa présence dans la chryolithe du Groenland, constatée par les expériences de Klaproth et Vauquelin, XXXVII, 87, 89 et suiv. Traitée avec du charbon pur, ne donne aucune trace de terre, XL, 185. Sa présence dans quelques minéraux, XLI, 225. Celle du commerce contient une matière pyrophorique, XLVIII, 267. Mémoire sur sa culture dans le Languedoc, XLIX. 267. Procédés usités pour sa culture

(1) Voyez le Mémoire de M. Poisson, lu à l'Institut et inscrit dans le nouveau Bulletin de la Société Philomathique, N°. 1er.; chez *Bernard*.

Digitized by Google

à Alexandrie, Alicante, Cherbourg, etc., 268, 269. Les qualités de soude que fournit le Languedoc, 270. *Voy.* Salicor. Celle qu'on obtient par la combustion des plantes marines n'est pas pure, 279. Analyse des diverses espèces de soude, par Chaptal, 279, 280. La putréfaction de ces plantes augmente la quantité de soude, 281. Observations sur sa confection et ses usages, L, 92. Ne peut point être remplacée par la potasse, 95, 96. Celle du commerce contient du fer, 99, 100.

— caustique et pure. Sa préparation, XLI, 240.

— naturelle. Son origine, LX, 57.

Soudes. Leur graduation, LX, 41.

Soufrage des vins; en prévient la dégénération acéteuse, XXXVI, 141.

Soufre. Sa production, suivant Smith, XXXI, 12. Ses préparations pharmaceutiques, XXXIII, 260. Existe dans les cheveux, XXXIV, 70. Est impropre à la purification du zinc, XXXV, 53. Se trouve dans l'urine, le savon de la laine et les matières animales, XXXVI, 258 et suiv. A plus d'attraction avec les métaux qu'avec leurs oxides, XXXVII, 65. Forme une partie constituante de la mine de platine, 149, 152. Peut se former par la combustion d'un sulfate alcalin ou terreux avec un corps combustible, XLVIII, 265, 266. Est un acide, suivant M. Winterl, L, 181, 182.

— carburé, à l'état liquide. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 135, 141 et suiv. Sa préparation, 136. Devient solide par un excès de soufre, 138. Les expériences de MM. Clément et Desormes prouvent qu'il ne contient pas d'hydrogène sulfuré,

Digitized by Google

sulfuré, 141 et suiv. N'est pas une découverte entièrement nouvelle, 152. Paroît devoir sa grande volatilité à la présence du gaz hydrogène, suivant Berthollet, 287 (1).

— liquide obtenu par Lampadius, XLIX, 243. Manière de le préparer, 244. Ses propriétés physiques et chimiques, 246, 247. A quelques analogies avec le soufre carburé de Clément et Desormes, 249.

— doré. Contient de l'oxide orangé d'antimoine, XXXII, 260. Résultat de son analyse, 268, XXXIV, 132.

Soupes économiques, d'orgé. Manière de les préparer, XL, 42, 45; et de les varier, 48, 49.

Souris. Absorbe proportionnellement moins de gaz azote, dans la respiration, que l'homme, XLV, 100.

Spath d'Islande. Ne contient pas de carbonate de fer ni de carbonate de manganèse, quoique Proust l'ait avancé, LVIII, 206, 209. Est un carbonate de chaux, 209.

— magnésien prismatique. Découvert à Gluck Bronne, dans le pays de Gotha; propriétés physiques de ses cristaux, XLIV, 135. Son analyse 136.

— en table. Ses caractères extérieurs, XLIV, 133. Résultat de son analyse, 134.

Sphagnum *palustre*. Est employé dans le nord de la Suède pour faire une espèce de pain, L, 318.

(1) Voyez le Mémoire de Berthollet fils sur le soufre carburé liquide, inséré dans le premier volume des Mémoires de la Société d'Arcueil; in-8°. : prix, 5 fr. A Paris, chez Bernard.

Digitized by Google

SPINEL (Examen chimique du), XXXI, 141. Ses rapports avec l'hyacinthe des anciens, *ibid.* Diffère du rubis par sa forme cristalline, 143. Variété de sa couleur, 144. Son analyse, 145 et suiv., XL, 112.

STALPEN. Est la plus remarquable des montagnes basaltiques de la Saxe, XLVI, 188.

STATIQUE de l'air et du feu, appliquée à la construction des cheminées, XXXIII, 172. *Voyez* Rapport sur l'ouvrage de M. Clavelin.

— chimique (essai de). Extrait de cet ouvrage, XLVI, 288.

STEATITES. *Voy.* Talcs.

STEINKOPF. Montagne basaltique de Saxe, XLVI, 185.

STRONTIANE. Son attraction pour l'alumine, XXXI, 254, 255. Offre des résultats presque semblables à ceux de la baryte, lorsqu'elle est traitée par les mêmes agens, XXXIX, 326. *Voy.* Baryte.

SUBSTANCES animales en putréfaction. Les émanations qui s'en dégagent sont d'autant moins dangereuses qu'elles sont moins humides, LIV, 93.

— animales et végétales. Enduites d'huile, leur entassement peut être suivi d'inflammations spontanées, XLVIII, 259. Cet accident a eu lieu à la manufacture de Lagelbart, *ibid.*

— astringentes et amères les plus usitées en médecine. Moyens de les distinguer et de les classer, d'après des caractères chimiques, LV, 32 et suiv. Examen de celles qui décomposent l'émétique, précipitent la colle, et donnent une couleur noire

Digitized by Google

avec le sulfate de fer, 43; de celles qui ne décomposent pas l'émétique, qui ne précipitent pas la colle, et qui donnent une couleur noire avec le sulfate de fer, 45; de celles qui ne précipitent pas la colle, ne décomposent pas l'émétique et qui donnent une couleur verte avec le sulfate de fer, *ibid*; de celles qui n'ont aucune action sur la colle ni sur l'émétique, et qui donnent une couleur brun foncé avec le sulfate de fer, 46; de celles qui ne présentent aucuns phénomènes indiqués, 47. Caractères distinctifs des astringens et des amers, 48, 49. Opinion de Vauquelin sur le principe des végétaux qui produit la couleur verte avec le sulfate de fer, 49. Cause qui produit cette couleur, suivant Bouillon-Lagrange, 50.

— conductrices de l'électricité galvanique. Ordre dans lequel on peut les placer, XXXVII, 296. *Voy.* Electricité galvanique.

— minérales. Sont les meilleurs engrais, LIII, 56. Exercent sur les terres des effets durables, 56, 57.

— rosacée, contenue dans l'urine; se dépose au déclin d'un accès de fièvre, XXXVI, 265. Sature les alcalis, 266. Moyens de l'obtenir, 266 et suiv.

— saline minérale de Cornouailles, encore inconnue. résultat de son analyse, XLIV, 26, 27.

— tannante artificielle (Mémoire sur une), LVII, 113. M. Hatchett l'a obtenue de plusieurs bitumes, charbon végétal et animal, en les traitant par l'acide nitrique, 116, 118. Ses propriétés chimiques, 119. Peut encore être artificiellement

Digitized by Google

produite sans le secours de l'acide nitrique, 128. Peut servir pour le tannage, 130. Expériences et observations nouvelles sur cette substance, LVIII, 211, 225. Ses dissolutions ne changent pas de nature, et sont imputrescibles, 212, 215. N'est pas altérée par les réactifs, 219. Répand, en brûlant, une odeur semblable à celles des matières animales, 220, 221. L'indigo, traité par l'acide nitrique, a fourni cette substance sans avoir été préalablement réduit en charbon, 228. L'action de cet acide sur les résines la développe en assez grande quantité, 229 et suiv. N'existe point dans les gommes, 233. Elle est également fournie par le camphre traité par l'acide sulfurique, LX, 5, 9. Conjectures sur sa composition, 11. Caractères qui la distinguent du tannin, 13.

— végétales. Classification de leurs matériaux immédiats, XXXVII, 98 et suiv. La torréfaction augmente leur propriété de s'enflammer spontanément, XLVIII, 261, 262.

Sublimé corrosif. *Voy.* Muriate suroxigéné de mercure.

Suc de cannes. Manière dont il se comporte avec les réactifs, LVII, 149.

— de citron. Est employé comme encre sympathique, XXXIX, 279.

— de groseilles. Fermente très-promptement, XLVI, 301.

— de papayer. Végétal duquel il s'écoule, XLIII, 267. Différences des deux échantillons apportés par M. de Cossigny, 267, 268. Essais chimiques sur l'échantillon sec et sans préparation, 268 et

Digitized by Google

suiv. Jouit de toutes les propriétés de l'albumine, 271, 304. Examen du suc mou conservé sous forme d'extrait; ses propriétés physiques et chimiques, 272, 273. Cet échantillon passe à l'état de gélatine animale, 274. Matières que ce suc donne, distillé à feu nud, XLIX, 251. Contient du malate de chaux neutre, suivant l'analyse de M. Cadet, 253, 254. Caractères que présente le suc de papayer en sortant de l'arbre, 295, 296. Propriétés physiques et chimiques du suc concret, 296 et suiv. Gaz qu'il donne dans sa distillation à l'appareil pneumatique, 299. Est employé comme vermifuge à l'Isle-de-France, 305. Nouvelles observations sur son analyse, L, 319.

— de papayer liquide. Laisse dégager de l'acide carbonique, XLIX, 250, 251, 299. Ses caractères physiques, 251, 300. Sa distillation, 252. Contient du malate de chaux, avec excès d'acide, suivant Cadet, 252, 253, 254. Action des réactifs sur ce suc, 300 et suiv. Son acidité est due à l'acide acétique qui se développe par sa fermentation, 301. Expériences de Vauquelin qui prouvent ce fait, 302 et suiv. Cause à laquelle M. Cadet attribue la formation de l'acide acétique, L, 321.

— de tithymale. Son expansion sur la surface de l'eau, XXXV, 89. En chasse l'huile, 90. Forme une encre sympathique, XXXIX, 281. S'étend sur l'eau et le mercure à la manière de l'éther et des huiles essentielles, XLVIII, 201, 202, 207.

Sucs épaissis, du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 259.

Digitized by Google

— des plantes. Manière de les préparer, XLIII, 32. Leur dépuration, 33.

Succinate d'ammoniaque. Sépare le fer du manganèse, XLIV, 132.

— de cérium, L, 267.

Succin. Fragment trouvé en Prusse, LI, 176.

Sucre. Essais infructueux pour l'obtenir cristallisé du suc des cannes plantées en France, XXXV, 136. Margraaf l'a découvert dans le suc de betterave, 139. *Voy.* Betterave. Procédé pour l'extraire du miel, XXXIX, 110. Peut former une encre sympathique, dissous dans l'eau, 283. Nouveau procédé proposé pour son terrage, XL, 73. Description des caisses substituées aux anciennes formes, 79. Manipulation, 82. Avantages que présente ce procédé, 85 et suiv. Son charbon contient de l'alumine, 194. Offre un moyen d'obtenir abondamment l'acide sulfureux très-pur, 207. Agit comme la gomme sur le sublimé corrosif, XLIV, 197. Ses différentes espèces, LVII, 135, 136. Existe dans un grand nombre de fruits, 146. Cause de la présence de la graisse qui se manifeste lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVIII, 183, 184. Est changé en acide oxalique par l'action de cet acide, 184.

— de betterave. Apperçu du bénéfice que sa fabrication en grand présenteroit, XXXV, 146. Procédé de M. Lampadius pour l'extraire de cette racine, XXXVIII, 79 et suiv. Moyen d'en faciliter la cristallisation, 83. Etat des frais et du produit, 89. N'offre pas assez d'avantages pour être exploité en grand, XLII, 298, 299. *Voyez* Betterave.

Digitized by Google

— de cannes. Nouveau procédé pour son extraction, XXXIV, 90 et suiv. Ne peut point être cristallisé en Europe, XLII, 292.

— de l'érable. Ne peut pas supporter, en France, la concurrence pour le prix, avec celui de la canne, XXXV, 138. La culture de l'érable est impossible en Europe, XLII, 292. Ne ressemble pas au sucre de cannes, LVII, 145. Ses usages, 146.

— de lait. Ses propriétés, L, 285, 286.

— de miel. Ses caractères; diffère du sucre de cannes, LVII, 140, 142. Ses caractères particuliers, 141. Se rapproche du sucre de raisin, 142.

— du raisin (Mémoire sur le), LVII, 131, 225. Ses propriétés, 160, 161. Ne cristallise pas comme celui de cannes, 236. Raffiné, propriétés qu'il présente, 237. Sa douceur est inférieure à celle du sucre de cannes, *ibid.* Distillé, brûlé à l'air libre, et oxidé par l'acide nitrique, offre les mêmes phénomènes que le sucre ordinaire, 238.

Sueur. Sa production, LIX, 262, 263. Ses propriétés physiques dans l'état de santé et dans celui de maladie, 264, 265. Moyen dont on a fait usage pour se procurer cette humeur, 264. Matière qui entre dans sa composition, 266, 269. Thenard y a découvert de l'acide acéteux, 267, 269.

Suint. (expériences sur le), XLVII, 276. Ses propriétés physiques, 277; LIII, 192. Action des réactifs sur cette substance animale, XLVII, 277 et suiv. LIII, 192 et suiv. Son analyse par le feu, XLVII, 182. Substances qui le forment, 283. Conjecture sur sa production, 284. Augmente ou

Digitized by Google

diminue dans les laines des mérinos selon leur état de santé ou de maladie, LIII, 195. Son influence dans la teinture des laines, 202.

Sulfate d'alumine. Nouveau procédé de M. Curaudau pour le fabriquer artificiellement, XLVI, 218. Proportion de ses composans selon Bergman, LIV, 201.

— d'ammoniaque. Sa décomposition par le prussiate de chaux, XLIII, 192. Se trouve en plus ou moins grande quantité dans les différentes sortes d'aluns, L. 165. Forme des sels triples avec le cobalt et le nickel, LII, 111, 113, 114. Expériences sur l'influence qu'il exerce en teinture lorsqu'on le mêle à l'alun, LIX, 84. *Voy.* Aluns.

— d'ammoniaque et de cobalt. Ses propriétés, LII, 113.

— d'ammoniaque et de nickel, LII, 112. Il est très-difficile d'en séparer le cobalt qui est uni avec lui, 164.

— d'argent. Son utilité pour la préparation des couleurs jaunes employées pour la coloration des émaux, XXXIV, 217, 218. *Voy.* Emaux.

— de baryte. Proportions de ses principes constituans, XXXII, 266; XLIII, 295, 297. Sa décomposition partie le par la potasse, XXXVI, 306. Proportion dans laquelle se trouve l'acide sulfurique dans ce sel suivant Chenevix, XL, 167. Perd de son poids par l'acide nitrique, XLIII, 296. Est décomposé par le carbonate de potasse, 299. Par le muriate calcaire, XLVII, 131, 132. Procédé employé pour opérer cette décomposition, 133 et suiv. Sa décomposition par la potasse n'est pas due à la présence de l'acide carbonique dans cet alcali, ainsi que

Digitized by Google

le prétend M. Schnaubert, XLIX, 7, 8. Résultats différens obtenus par les chimistes qui ont déterminé les proportions de ses principes, LVIII, 124, 126.

— de baryte brun fibreux. Sa description d'après M. Karsten, XLV, 23. Résultat de son analyse, 23, 24.

— de cérium. Sa couleur varie selon qu'il contient plus ou moins d'acide, L, 256, 257, LIV, 49, 50. Forme de ses cristaux, L, 256, 257; LIV, 50. Manière dont il se comporte avec les différens agens chimiques, L, 257, 258 et suiv.

— de chaux. Sa décomposition par les sels à base de baryte, XXXVII, 173, 174. Est décomposé dans les carrières de Montmartre par le carbonate de magnésie et de l'oxide de fer, XLII, 56, 57. Cette dernière décomposition peut être opérée artificiellement, 59. Dissous dans une eau stagnante peut la transformer en eau sulfureuse si elle contient des débris animaux ou végétaux, XLVIII, 265, 267. Est un très-bon engrais, LV, 312. Manière dont il agit sur les plantes, *ibid.*

— de chaux rouge de Montollier. Son analyse, XXXIV, 57, 58, 59, 62. Sa recomposition par la synthèse, 61. Prend une couleur bleue semblable à celle du lapis par sa calcination avec la potasse, 62.

— de chrôme. Forme de ses cristaux. Sa couleur et ses propriétés, XXXII, 77. Est soluble dans l'alcool, 78.

— de cobalt. Est au nombre de deux espèces, LX, 260, 261.

— de cobalt et de potasse, LX, 261.

— de cuivre. Saturé d'acide, son analyse, XXXII,

Digitized by Google

33. Au *minimum* d'acide, manière de le préparer; proportions de ses principes, 34. Son action sur l'or dissous dans l'eau régale, 52. Moyen de séparer le fer qui se trouve toujours uni avec ce sel, XLIX, 25.

— de fer. Effleuri ou cristallisé, différences qu'il présente, XXXI, 138. Calciné avec de l'alun, forme le rouge composé des émaux, XXXIV, 213. N'est point décomposé par l'hydrogène phosphoré liquide, XXXV, 236. Sépare tout le gaz nitreux de l'azote, suivant Humboldt, XXXIX, 5. Décompose ce gaz en partie selon Berthollet, 9, 11. Manière dont il se comporte avec l'acide nitrique rutilant, 10. Est nuisible à la végétation, LV, 311. Est susceptible de se suroxigéner, LVI, 12. *Voy.* Sulfate suroxigéné de fer. Acquiert un grand degré d'oxidation par l'action de l'électricité galvanique, LVIII, 62. Sa présence dans les aluns en altère les propriétés, LIX, 70, 71. Effets qu'il produit sur les diverses couleurs, 81, 82. *Voy.* Aluns. Procédé suivi à Gaildorf, ville d'Allemagne pour la fabrication de ce sel, LX, 71.

— de fer du commerce. *Voy.* Sulfate acidule de fer-blanc.

— acide de fer-blanc. Motif de sa dénomination, LV, 68. Altère les couleurs bleues, et est peu propre aux opérations des arts, 69. Manière dont il se comporte avec les alcalis et l'acide muriatique oxigéné, 70.

— acide de fer rouge. Manière de l'obtenir, LVI, 72. Ses caractères physiques et chimiques, 73, 74.

— acide de fer vert. Forme de ses cristaux, LVI, 71.

Digitized by Google

72. Changemens qu'il éprouve par l'action de l'acide muriatique et du fer, 72. Précipite en vert par les alcalis, *ibid.*

— acidule de fer-blanc. Manière dont on l'obtient, LVI, 68. Ses propriétés physiques, 68. Passe à l'état de sulfate acide par l'addition d'acide sulfurique, 59. Procédé suivi dans les fabriques de vitriol, pour le faire repasser à l'état de sulfate acidule, 70. Précipite en blanc par les alcalis, *ibid.*

— acidule de fer vert. Ses caractères. Erreurs des chimistes sur sa nature, LVI, 71. Passe à l'état de sulfate acide par l'action des acides muriatique oxigéné et sulfurique, 71, 72. Précipite en vert par les alcalis, 72.

— suroxigéné de fer. M. Haussmann a obtenu ce sel par plusieurs procédés, LVI, 12. Change de couleur par l'action de la lumière, *ibid.* Ses propriétés et ses usages, LVIII, 182. Produit un très-beau prussiate de fer, 182, 183.

— vert de fer. Moyens de le séparer du cuivre qui se trouve presque toujours combiné avec lui, XLIX, 25, 26. Son action sur les dissolutions métalliques, XLVII, 189. Résultats de son action sur les dissolutions mixtes des métaux, 190.

— d'indigo. Ses usages en teinture, LVIII, 189.

— de magnésie du mont de la Guardia. Procédés employés pour sa fabrication en grand, XLVIII, 79, 80 et suiv.

— de magnésie. Pourroit être fabriqué en grand avec la terre de Salinelle, XXXIX, 71. *Voyez*

Digitized by Google

Terre de Salinelle. Celui du commerce est un mélange de plusieurs sels, 72, XLVIII, 82. Ses efflorescences observées dans les carrières gypseuses de Montmartre, XLII, 51. Description de ces carrières, 52. Causes qui y favorisent la formation de ce sel, 53, 57. Moyen de l'obtenir artificiellement et à très-bas prix, 63, 64. Est décomposé par le prussiate de chaux, XLIII, 192. Celui qui se cristallise en prisme tétraèdres est préférable à ce sel cristallisé en petites aiguilles, XLVIII, 79, 80.

— de mercure doux. Proportion d'oxigène qui se trouve combinée avec le mercure qui le forme, XXXVIII, 114, 115. N'est point décomposé par l'eau, 115. Se change en sulfate de mercure oxigéné lorsqu'on le soumet à un degré de chaleur suffisant, 116.

— de mercure oxigéné. Est décomposé par l'eau, XXXVIII, 115. Procédé indiqué par Fourcroy, pour obtenir ce sel, 115, 116. Est susceptible de s'unir à une nouvelle quantité de mercure et de passer parlà à l'état de sulfate doux, 119.

— jaune de mercure. Proportion des principes qui le composent, LIV, 122.

— de mercure neutre au *maximum*, LIV, 123. Proportions de ses principes constituans, *ibid.*

— de niccolane. Ses caractères, LIV, 307.

— de nickel. L'efflorescence de ses cristaux est due à la présence de l'arsenic, XXXI, 276. Caractères de ses deux espèces, LX, 274.

— insoluble de platine. Proportion des principes qui le composent, XLVII, 195.

Digitized by Google

— de potasse. Fondu et cristallisé, différences qu'il offre dans ces deux cas, XXXI, 138. Cause de sa décomposition partielle par l'acide nitrique, suivant Bergman, XXXVII, 158. Décompose le muriate de chaux par la force de cohésion, 172. Peut servir à la fabrication du salpêtre, XL, 279. Sa décomposition à l'aide de la chaux, par la voie sèche, XLIX, 72. Quantités de ce sel qui sont contenues dans les différentes sortes d'aluns, L, 162, 163. Proportions de ses composans, LIX, 69.

— acidule de potasse. Forme des cristaux permanens à l'air; lois de son affinité, XXXVII, 160.

— de soude. Effleuri ou cristallisé; différences qu'il présente dans ces deux cas, XXXI, 138. Cause de sa formation dans les lessives du sel marin, XXXIV, 275. N'a point été trouvé dans l'urine, par Proust, XXXVI, 264.

— d'urane. Moyen de l'obtenir, LVI, 147. Ses propriétés physiques et chimiques, 147, 148. Quantités respectives de ses composans, 148. *Voyez* Urane.

— de zinc. Procédé de M. Proust pour le séparer du fer et du manganèse, XXXV, *55*, *56*.

Sulfite sulfuré de soude. Retiré d'une manufacture de javelle, XXXII, 296. Ses propriétés physiques et chimiques, 297. Expériences qui prouvent que ce sel n'est point un hydro-sulfure de soude, ainsi qu'on l'a prétendu, 301, 304.

Sulfure d'alcali liquide proposé comme moyen eudiométrique, XXXIV, 76. Avantages et inconvéniens que présente son emploi, 76, 77.

— d'antimoine grillé, sert à la préparation de l'émétique, XLI, 53.

Digitized by Google

— jaune d'arsenic. *Voy.* Orpiment.
— natif jaune d'arsenic. N'est point délétère, XLII, 174. Le sulfure artificiel est un poison violent, 174. Causes des propriétés différentes de ces deux sels, 173, *ibid.*
— de baryte. Expériences sur le procédé de M. Dizé, pour le décomposer par l'oxide de manganèse, LVI, 86. Cet oxide en opère la décomposition en produisant le départ du soufre, 90, 91. Théorie de cette décomposition, 97. Le procédé de M. Dizé ne peut être employé pour obtenir de la baryte pure, 99.
— de chaux. Est peu employé en pharmacie, XXXIII, 243.
— de cobalt. Desséché à l'air, se rapproche, en couleur, du safre; ses propriétés, XXXIII, 118. Proportion de ses deux principes, LX, 271, 272.
— de fer. Sa décomposition par les acides, XXXVII, 61.
— de fer bleu. Est le principe colorant du lapis lazuli, XXXIV, 65.
— de plomb. Mis en contact avec l'acide muriatique laisse dégager de l'hydrogène sulfuré, XXXVII, 63. Autres effets qu'il éprouve par l'action de cet acide, 62, 63.
— de potasse. Peut induire en erreur lorsqu'on l'emploie comme réactif pour découvrir la présence du plomb dans le vin, XXXVIII, 318. Calciné ne laisse aucune trace de chaux par le lavage s'il est pur, XL, 173. Ne dégage point d'ammoniaque, 191. Ne contient pas de magnésie, 192.
SULFURES alcalins considérés comme moyens eudiométriques, LIII, 241.
— de chaux et de potasse formés dans la combustion de plusieurs végétaux, XLVIII, 265.

Digitized by Google

— métalliques. Cas où l'acide sulfurique les décompose, XXXVII, 58.

Sumac. Son emploi dans le garançage, XLI, 132, 133.

Support. (Description d'un), applicable aux balances de toutes dimensions, XXXVI, 50 et suiv.

Surmout. Surnage le dépôt de la cuve. Donne le vin le plus délicat, XXXVI, 130.

Syphon. Avantage de cet instrument pour soutirer le vin sans agiter la lie, XXXVI, 227. Moyen dont on se sert en Champagne pour la même opération, 227, 228.

Syphon renversé : sert à mesurer la pression des fluides élastiques, XXXIII, 194, 195.

Syrius. Couleurs qui composent le spectre de cette étoile, LIX, 233.

Système des connoissances chimiques. Division de cet ouvrage. Son analyse, XXXVI, 318, XXXVII, 94, 322.

— de chimie, de Thomson. Annonce de cet ouvrage, XLV, 108 (1).

T.

Taches de rouille. Sont enlevées par l'oxalate de potasse ; XL, 140 et suiv. *Voy.* Oxalate de potasse.

Talavera. Vernis vitrifié fabriqué en Espagne, LI, 248.

(1) La traduction de cet important ouvrage, va incessamment paroître ; chez Bernard.

Digitized by Google

TALC chlorite. Contient du muriate de potasse, XLI, 239.

— Compacte couleur de rose. Proportion de ses principes constituans, XLIX, 77, 78.

— Compacte jaunâtre ou pierre de lard. Son analyse, XLIX, 78, 80, 81. Ne contient point de magnésie comme les autres variétés de talcs, 82.

— laminaire. Ses propriétés physiques, XLIX, 74, 75. Son analyse, 75, 76.

TAMARIN. Diminue la propriété purgative du séné, XXXIX, 227.

TAMARISC *gallica*. Planté dans la terre qui produit le salicor, la rend propre à la culture du bled, XLIX, 282. Celui qui croît sur les bords de la mer diffère de celui qui vient dans les montagnes, 283.

TANNAGE. Nouveaux moyens proposés par M. Hermstaedt pour cette opération, LIV, 219.

TANNIN se trouve dans l'écorce du hêtre, XXXI, 30. Sépare l'urée de la matière albumineuse, XXXII, 90. Est la cause de la propriété tonique du quinquina, 176. Difficulté de le séparer de l'acide gallique, 320. Nouveau procédé de Proust pour l'obtenir pur de la noix de galles, XXXV, 32. Ses propriétés, 35. Paroît préférable aux autres ingrédiens pour l'embaumement, 37. Moyen de le séparer de l'acide gallique, *ibid.* sert à la fabrication de l'encre, 38. *Voy.* Encre. Procédé de M. Merat pour l'obtenir pur, XLI, 323; se combine avec la chaux, 325. Insuffisance du moyen indiqué pour le séparer des autres substances par le muriate d'étain, 331. Présente quelques différences selon

Digitized by Google

selon les plantes desquelles il est extrait, 322; XLII, 89 et suiv. Ne peut point être obtenu à l'état de pureté, LII, 245. Doit être distingué en plusieurs espèces, *ibid.* Son utilité dans la teinture en noir, 246. Lettre de Blagden à Berthollet sur ses parties constituantes, LV, 84. Nouvelles observations sur la nature de cette substance, LV, 191, 242. A été longtems confondu avec un acide, 191, 192. Procédé de Tromsdorff pour le purifier, 198, 210. Celui qu'on obtient par les procédés de Proust n'est pas pur, 204, 212. La chaux qui est mêlée avec ce principe peut être précipitée par la potasse, 206. Est précipité par la baryte, 207. Préparé par l'addition d'acide sulfurique dans une infusion réduite de noix de galles; propriétés qu'il présente obtenu ainsi, 214, 222. Est insoluble dans l'alcool rectifié, mais se dissout dans celui qui contient quelques centièmes d'eau, 216. Préparé par le moyen de l'acide muriatique, 248. Inconvéniens de la méthode de Proust pour obtenir le départ du tannin par les acides sulfurique et muriatique, 249, 250. Se dissout bien plus difficilement lorsqu'il a été soumis à l'action des acides, 250, 251. Effets de différens acides sur l'infusion de noix de galles, 251 et suiv. Forme une vraie combinaison chimique avec les alcalis et les terres, 254 et suiv. Recherches sur le tannin, LVI, 172. Est rendu plus soluble dans l'eau par l'acide gallique, 182. Cause de sa précipitation par le carbonate de potasse, 183. Procédé de Bouillon-Lagrange pour l'obtenir pur, 187. Caractères du tannin extrait par ce procédé, 188. Manière dont il se comporte avec les terres, les alcalis, les sels et les

Digitized by Google

dissolutions métalliques, 193. Examen de quelques substances dans lesquelles on soupçonne le tannin; comparaison de celui-ci avec le tannin de la noix de galles, 200. Lettre sur son application dans l'art de guérir, 223. Doses auxquelles on peut le donner à l'intérieur, 239. Cas où son administration a été utile, 240. Son application extérieure, 241. Est contenu dans le vin d'Alicante, LVII, 9, 10. M. Hatchett a obtenu un substance analogue au tannin en traitant quelques bitumes et plusieurs autres matières végétales et animales par l'acide nitrique, 113, 116 et suiv. *Voy.* Substance tannante artificielle. Celui qui est fourni par la noix de galles, le sumac, le cachou koscuti et le cachou du Pégu est facilement détruit par l'acide nitrique, LVIII, 215, 216, 218. Le tannin de cachou commun et de l'écorce de chêne résiste beaucoup plus longtems aux effets de cet acide, 216, 217.

TANNIN artificiel. *Voy.* Substance tannante artificielle.

TANTALE. Nouveau métal découvert par M. Ekeberg, XLIII, 279. Ses propriétés physiques, 280.

TANTALITE. Renferme un nouveau métal, XLIII, 279. Ses caractères extérieurs, 280. Proportion d'oxide de tantale qu'elle contient, LVIII, 97, 98. *Voy.* TANTALE.

TARTRE. Son utilité dans la réduction de l'oxide d'antimoine, XXXI, 155 et suiv. Existe dans le moût, XXXVI, 19. Facilite la fermentation, 20 et suiv. Existe dans le verjus, le moût et le vin; se dépose sur les parois des tonneaux, XXXVII, 30. Sa couleur varie à raison de celle des vins, 31. Manière de le purifier pour en extraire la crême de

Digitized by Google

tartre, *ibid.* N'est pas un ingrédient nécessaire à la fermentation, LVII, 232.

TARTRE émétique. *Voy.* Tartrite de potasse antimonié.

TARTRITE acidule de cuivre, XLI, 42.

TARTRITE de cérium. Ses caractères, L, 265, LIV, 59.

— acidule de magnésie, XLI, 42.

— de potasse. Son action sur les oxides métalliques, XLI, 54. Précautions à prendre pour le faire cristalliser, LVIII, 203.

— de potasse et d'alumine. Est incristallisable; ne précipite ni par les alcalis ni par les carbonates alcalins, XLI, 40. Cause de ce phénomène, 41.

— de potasse et d'antimoine. *Voy.* Tartrite de potasse antimonié.

— de potasse et d'argent.

— de potasse et de cuivre.

— de potasse et d'étain.

— de potasse et de fer.

— de potasse et de manganèse.

— de potasse et de mercure.

— de potasse et de plomb.

— de potasse et de zinc. Préparation de ces trisules, XLI, 43 et suiv. Leurs propriétés, 45 et suiv.

— acidule de potasse. Résultat de sa décomposition par l'acide nitrique, XXXVII, 163. Détruit à l'instant les taches de rouille et d'encre à l'aide de la chaleur, XL, 142. Incomplettement calciné, donne de l'ammoniaque par une addition d'eau, XLI, 207. Particularités que présente sa décomposition par la chaux, XLVII, 147 et suiv.

Digitized by Google

— de potasse antimoniée. Contient toujours de l'oxide blanc d'antimoine à 20 pour $\frac{0}{0}$ d'oxigène, XXXII, 261, 264. Avantages qui résulteroient de sa préparation par une méthode uniforme, XXXIII, 265. Préparé avec le verre d'antimoine a quelques inconvéniens, XXXIV, 136, 139. Son analyse, XXXVIII, 37, 38. Proportion de ses principes constituans, 39, XLI, 47, 51. Causes qui font varier ses effets sur l'économie animale, 52 et suiv. Procédé de M. Buckhal pour la préparation de ce sel triple; XLIX, 68, 69. Inconvénient du procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVII, 205.

Tartrites alcalins et terreux, XXXVIII, 30, 31 et suiv.

— alcalins, terreux et métalliques, 33, 34.

— alcalins métalliques, 35. Leurs propriétés et leurs caractères, 35, 36; XLI, 45. Manière de les préparer, XLI, 43.

Teinture. Couleur solide qu'on peut tirer de la sève du hêtre, XXXI, 30. Opérations qui concernent la teinture en général, LII, 258. Agens chimiques qu'on y emploie, 265.

— d'absynthe, L, 37.

— aqueuse. Inconvéniens qu'elle offre pour la préparation des vins médicinaux, L, 53, 54.

— d'aunée, L, 37.

— de canelle, L, 37.

— de gayac, désoxide promptement le sublimé corrosif, XLIV, 203.

— de gentiane, L, 36.

Digitized by Google

— pourpurine d'or. Ne peut être détruite que par la combustion, LVI, 11.

— de quinquina, L, 38.

— de raifort composée, L, 37.

— de scille. Préparée avec de l'alcool, à 20 degrés, se sature de tous les principes de ce bulbe, XLVI, 25; L, 38.

— de tournesol. Effets qu'elle éprouve de la part de l'électricité galvanique, LVIII, 71.

TEINTURES. Nécessité de les établir dans le voisinage des fabriques d'étoffes, XXXV, 118.

— alcooliques. Sont avantageusement employées pour la confection des vins médicinaux, XXXV, 71 et suiv.; XL, 257 et suiv. Plusieurs anciens pharmaciens ont proposé de les administrer mêlées avec du vin, XL, 264. Règles pour leur préparation, 265. Proportions dans lesquelles elles peuvent être mêlées au vin, 267, 268. Nouvelles expériences et observations qui prouvent leur utilité dans la préparation des vins médicinaux, L, 33 et suiv. Règles à suivre pour les préparer, 35.

— alcooliques d'aloës, XLVI, 20, 21.

— alcooliques de jalap, XLVI, 19, 20. Celle qui est préparée avec de l'alcool foible extrait plus de résine en apparence, mais elle est moins pure, 30, 31.

— alcooliques d'ipécacuanha, XLVI, 22.

— alcooliques de quinquina, XLVI, 23, 24.

— en noir (Note sur les) L, 220. Cause qui produit la couleur noire selon Berthollet, 221. Plantes qui peuvent fournir cette couleur, 223.

TELLURE. Caractères distinctifs de ce nouveau métal,

Digitized by Google

XXXIV, 276. Exposé de quelques-unes de ses propriétés nouvelles, XLIV, 121, 122.

TEMPÉRATURE. Celle d'un fourneau dépend de ses dimensions et du choix du combustible XXXV, 321, 322. Formule pour la déterminer par la ténacité de l'argile, XXXVI, 87. Son influence sur la fermentation du moût, 6, 8, 24.

— interne des végétaux comparée à celle de l'atmosphère, XL, 113. Est la même dans les bois morts, 118. Moyenne entre la température la plus haute et la plus basse dans les végétaux vivans, 119. Se maintient au même degré à toutes les époques du jour. Diminue par une longue pluie, 120.

TEMS. Epoque proposée pour rendre sa mesure uniforme, XLIV, 295.

TENSION. Ce qu'on entend par ce mot, note, LVII, 62.

— électrique résultant du contact du zinc et de l'argent. Degré de l'électromètre à paille qui l'indique, XL, 243, 247. *Voy.* Electricité galvanique.

TÉRÉBENTHINE. L'action de l'acide sulfurique sur cette substance donne lieu à la formation de plusieurs produits distincts, LVII, 125. Deux de ces produits traités par l'acide nitrique fournissent une substance tannante, 127, 128.

TERRE. Sa figure, 286, 299. Son mouvement, 294. Apparences dues à ce mouvement, 294, 296. Manière de déterminer sa forme réelle, 295, 300.

— anglaise. Epoque de l'importation de cette poterie en France, LIV, 324.

— blanche de Couvin. Paroît être proposée à la fabrication des pyromètres, XXXI, 172.

Digitized by Google

— de Mamarosch; substances qui la composent, LV, 263. Doutes sur son origine, *ibid.*

— d'ombre de Castel del Piaro. Son analyse, XLIV, 129.

— d'ombre de Chypre. Ressemble à celle de Turquie, XLIV, 129. Son analyse, 130 et suiv. Proportions de ses principes constituans, 133.

— rosée contenue dans l'alun de Rome. Son analyse, L, 167.

— de Salinelle. Nom qu'elle porte dans le pays., XXXIX, 65. Contient une assez grande quantité de magnésie, 66, 71. Description des lieux où on la trouve, 66, 67. Ses propriétés physiques et chimiques, 68, 69. Peut être employée pour la fabrication en grand du sulfate de magnésie, 71, 72.

— verte de la nouvelle Prusse. Son analyse, LII, 22, 23. Pourroit être employée en peinture comme substance colorante, 25.

Terres. Affinités qu'elles exercent les unes sur les autres, XXXI, 246, XL, 52, XLI, 205. Cette affinité est démontrée par la fusion de deux terres séparément infusibles, XXXI, 246, 257. Est prouvée encore par les expériences par la voie humide, 247 et suiv. Inductions tirées de ces expériences, 255, 260. Considérées comme substances eudiométriques, XXXIV, 14, 26, 198. Pures, n'ont pas la propriété d'absorber l'oxigène, XXXV, 28, 29 et suiv. Leur classification, XXXVI, 329.

— alcalines. Se rapprochent des alcalis par plusieurs points, mais en diffèrent par beaucoup d'autres,

Digitized by Google

XXXI, 260, 266. Leur affinité avec l'alumine et la silice, 263.

— volcanisées sont extrêmement favorables à la culture de la vigne, XXXV, 259.

TERREAU. Ses principes, L, 234.

TERRINES d'*Alcorcon*. Ne doivent pas être employées par ceux qui préparent les sucs acides, LI, 252, 268.

TETANOS. M. Sarasin est parvenu à opérer deux cures de cette maladie par l'administration de l'oxigène, XLII, 43 et suiv. *Voy.* Oxigène.

TÊTE sculptée de silex pyromaque, avec couverte de calcédoine, (rapport à l'Institut sur une) LVIII, 75. Sa description, 76. Opinions diverses sur sa couverture de calcédoine, 78 et suiv. Imitation de cette couverte obtenue artificiellement, 83, 84.

THÉORIE géologique de Hutton. Bases sur lesquelles elle est fondée, LIX, 173, 174. Semble être confirmée par les expériences de M. Halle, 174 et suiv.

THERIAQUE. Remarque de M. Bouillon-Lagrange sur sa préparation, XXXIII, 245. Les auteurs de la pharmacopée batave l'ont remplacée par l'électuaire d'opium, LVII, 19, 20. Ses propriétés efficaces sont confirmées par l'expérience, 21.

THERMOXIDES. Expériences de Van-Mons sur ces corps, XXXIV, 198, 199.

THERMOXIGÈNE. Difficulté de distinguer cet agent chimique de Brugnatelli, de l'oxigène, XXXIV, 199.

THURBITH minéral. *Voy.* Sulfate jaune de mercure.

Digitized by Google

Tilleul. Est le bois le plus propre à la construction des baguettes d'artillerie, LIX, 319. *Voy.* Baguettes d'artillerie.

Titane. Ses propriétés physiques et chimiques, XXXIV, 270, 271. Existe dans un état de cristallisation sur la cîme de la Silla de Caraccas, XXXV, 106.

— ferruginé, forme une partie de la gangue du platine, XLIX, 192.

Titanite de Tromoc et d'Asdel, près d'Arendal, XXXII, 196.

Toile. Expériences et observations sur son blanchissage, et autres produits du lin, LV, 113. Défauts qui existent dans le mode de blanchiment actuel, 116. Observations sur son décollage, 124. Les lessives alcalines employées dans cette opération sont nuisibles, 126, 128. Observations sur le lessivage de la toile décollée, 128. Moyens d'améliorer cette dernière opération, 131. Traitement des toiles par les acides, 132 et suiv.

Tonneaux. Manière de les préparer à recevoir le vin, XXXVI, 127, 128. Moyens de remédier aux mauvaises qualités qu'ils contractent, 128, 129. Leurs dispositions dans les celliers, *ibid.*

Topaze du Brésil. Proportion de ses principes, LII, 303.

— de Sibérie. Proportion des principes qui la forment, LII, 303.

— de Saxe. Son analyse, LII, 297, 301, 303.

Topazes. Klaproth y a trouvé par leur analyse une

Digitized by Google

quantité notable d'acide fluorique, LII, 297, 298. Les expériences de Vauquelin ont confirmé cette découverte, 299, 300.

Tormentilla erecta. Proposée par M. Hermstaedt pour être employée dans le tannage, LIV, 219.

Torpille. Opinion de Volta sur la nature et la disposition de ses organes électriques, XL, 255, 256. Expériences sur la torpille, LVI, 15. La commotion qu'elle produit est douloureuse, 16. Ses organes ne peuvent pas être déchargés à volonté, 17. On ne sent point de commotion lorsqu'un corps conducteur est interposé entre le doigt et l'organe du poisson, 18. L'électromètre n'indique aucune tension électrique dans ses organes, 20. La moindre lésion du cerveau arrête cette action électrique, 23.

Tourbe. Son exploitation par la méthode du moulage usitée dans les provinces de Hollande et d'Utrecht, XXXIV, 225, 226 et suiv. Espèces de tourbes susceptibles d'être extraites par cette méthode, 227. Description du procédé, 227 et suiv. Peut être extraite d'un terrain quelconque, 245. Paroît provenir de la décomposition des plantes aquatiques, 247, 248. Apperçu sur les deux principales manières de l'extraire dans le département de la Somme, 255. Supériorité de celle proposée par les procédés hollandais, 259 et suiv. Ses caractères physiques, XLV, 36, 37. Son analyse, 37, 38 et suiv. Sa carbonisation, LVIII, 128. Phénomènes qui ont lieu pendant cette opération, 130, 132. Description d'un appareil nouveau propre à opérer rapidement cette carbonisation, 133. Usages économiques

Digitized by Google

de la tourbe pressée, 138. Quantités de charbon et de cendres que donnent les différentes espèces de tourbes, 139, 140.

Tuiles. Amélioration proposée pour leur fabrication, LVIII, 141.

Traité élémentaire de physique par M. Libes. Plan de cet ouvrage, XL, 196.

— élémentaire de physique, par Haüy. Extrait de cet ouvrage, XLVIII, 218 et suiv.

— des moyens de désinfecter l'air. Analyse de cet ouvrage, XLV, 286. Rapport fait par Berthollet à la Classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut sur ce Traité (1), XLVIII, 313.

Transpiration cutanée aériforme. N'a pas été connue des anciens, XLV, 73, 75. Les expériences d'Ingenhouz et de M. Trousset semblent prouver que le gaz qui s'échappe par la peau est du gaz azote, 80.

Travaux de perfectionnement des métaux, dépendent moins des localités que de la main-d'œuvre, XXXV, 126.

Tremelle-Nostoc. Diverses transformations de ce lichen et de plusieurs autres cryptogames, XXXIV, 190. Examen de sa nature, 193. Doit être regardée comme une habitation de petits animaux, 194.

(1) Voyez la 3e. édition de cet ouvrage, chez Bernard.

Digitized by Google

TRUFFE lycoperdon. Paroît avoir été inconnue aux anciens, XLVI, 191. Caractère spécifique de la truffe comestible, 193. Ses variétés, 194. Est un végétal vivipare, suivant Bulliard, *ibid.* Lieux et terrains où elle croît, 195. Son analyse par les réactifs et par la distillation, 197, 198. Action des réactifs sur la macération, l'infusion et la décoction de cette substance, 199, 200, 201. La plupart de ces expériences y démontrent la présence de l'albumine, 203. Son analyse à feu nu, 204. L'action de l'acide nitrique sur la truffe y démontre la présence de l'acide prussique et de l'amer jaune, 206, 207. Action de l'alcool sur cette substance, 208. Prend une odeur de fromage par la fermentation, 209. Expériences de M. Robert sur les truffes, 212; de M. Antoine sur la même substance, 216.

TUBES de terre incandescens. Cause de l'introduction de l'air dans leur intérieur, XXXVII, 207 et suiv.

TUNGSTEIN de Bastnas. *Voy.* Cérite.

TURQUOISE. Classification de cette substance, LIX, 180. Lieux où on la trouve; opinions des naturalistes et des chimistes sur sa nature, 182 et suiv. Ses propriétés physiques, 184, 188. Ses caractères chimiques, 189. Proportions de ses composans, 193. Cause de sa coloration, 193, 195.

U.

URANE. Procédé suivi par Bucholz pour l'obtenir pur, LVI, 142. Résultats différens obtenus par

Digitized by Google

Klaproth, Richter et Bucholz dans la réduction de son oxide, 144. Ses propriétés chimiques, 145.

URANUS. Position de cette planète. A six satellites, XLIV, 291. Son mouvement, 298.

URATE d'ammoniaque est plus rare que l'acide urique dans les calculs urinaires. Ses caractères, XXXII, 218.

ULCÈRES des ormes. Exhalent du carbonate de potasse, XXXI, 25. Explication de ce phénomène, *ibid.*

URÉE. Matière particulière de l'urine, XXXI, 68. Entrevue d'abord par Rouelle le jeune et depuis par Scheele, Cruishanck, etc., XXXII, 81. Est précipitée en cristaux par l'acide nitrique, 86, 89. Son odeur analogue à celle des sulfures arsenicaux, 87. Sa tendance à se convertir en acides acéteux et carbonique, et spécialement en ammoniaque, 90. Produits de sa distillation, 92, 96 et suiv. Se décomposé spontanément par la fermentation, 102, 103. Comment elle se comporte avec les différens acides, 104, 107 et suiv., 113. L'action de l'acide nitrique et du calorique prouve qu'elle contient une grande quantité d'azote, 120. Est décomposée par la potasse à chaud et à froid, 126. Se change par l'action de cet alcali, en ammoniaque, en acides acéteux et carbonique, 129. Change la cristallisation des muriates de soude et d'ammoniaque, 130. Résumé de ses propriétés, 137, 146 et suiv. Son utilité comme substance excrémentitielle, 150 et suiv. Ses usages dans les arts, 159 et suiv.

URINE des bestiaux. Est employée en Suisse et en Suède pour la fabrication du salpêtre, XXXII, 159.

Digitized by Google

URINE de diabétique. Son analyse, LIX, 46. Examen de la substance sucrée qu'elle contient, 47, 48. Cette matière sucrée est transformée en alcool et en acide carbonique par le ferment, 49, 50. Lorsqu'elle devient de plus en plus animalisée, la guérison de la maladie est prochaine, 55.

— glaireuse des vieillards. Cause de la précipitation de son mucilage, XXXII, 156.

— humaine. Son odeur aromatique dépend d'une matière qui lui est particulière, XXXI, 50. Sa couleur et sa saveur sont aussi produites par cette même matière, 51. Analyse de l'urine; matériaux qu'elle contient, 52, 53, 55, XXXII, 211 et suiv.; Sa décomposition spontanée, phénomènes qu'elle présente, XXXI, 56. Noircit les vaisseaux d'argent, preuve qu'elle contient du soufre, selon Proust, XXXVI, 259. Autres matériaux trouvés dans l'urine par ce chimiste, 260, 261 et suiv. Soumise à l'action galvanique XLV, 195. Effets résultans de cette action, 199, 200, 205. Recherches sur les acides qu'elle contient, LIX, 262, 269. Contient de l'acide acéteux, ainsi que l'a prouvé Thenard, 271, 274, 276. Matières de l'urine qui sont solubles ou insolubles dans l'alcool, 279; celles qui sont insolubles dans l'eau, *ibid.*

— humaine pourrie. Etoit très-employée par les anciens pour le dégraissage des étoffes de laine, XXXII, 160. Son emploi pour le dégraissage des laines, XLVII, 286. Son utilité est douteuse, *ibid.*

— singulière, remise par M. Alibert, médecin de l'hôpital St.-Louis, LV, 64. Ses propriétés physiques, 64, 65. L'action des acides, de l'alcool

Digitized by Google

de la potasse etc. y démontrent la présence d'une matière caséeuse très-caractérisée, 65 et suiv. Privée de cette matière, elle a présenté les mêmes propriétés physiques et chimiques que l'urine ordinaire, 68.

V.

VACCINE. Est préservative de la petite vérole, XXXII, 174, 190. Progrès de cette découverte en Angleterre, 191. Procédé pour pratiquer cette inoculation, 191, 192.

VACHES. Celles qui donnent le plus de lait, LI, III.

VAISSELLE de Doucet. Examinée par les commissaires de l'académie, LI, 60. Métaux qui la composent. Ses défauts, 61.

— d'étain. Considérée relativement à sa solubilité dans les acides végétaux, LI, 150, 151. Les terreurs qu'on a répandues sur son usage sont très-exagérées, 151, 152.

— de M. de la Folie. Sa composition n'a pas été adoptée en France, LI, 62, 63.

VALLÉE du fleuve sans eau. Sa description, XXXIII, 339. Paroît avoir eu communication avec la vallée du Nil, 340.

VAPEUR aqueuse. Manière dont elle est formée dans le vide, LIII, 32, 33. Phénomènes qui l'accompagnent, 34. Sa densité est la même mêlée à l'air que dans le vide, 40. Hypothèse imaginée par M. Deluc pour expliquer sa transformation en air atmosphérique, LIV, 246.

Digitized by Google

— dégagée d'un mélange de sulfate de soude avec de la chaux, rendue sensible par le contact de l'acide muriatique, XL, 188.

— de l'acide muriatique. Ont une plus grande expansibilité que celles de l'acide nitrique, XLV, 295.

— de l'acide nitrique. Causes desquelles elles dépendent, XLV, 294, 295.

VAPEURS de l'éther. Suivent la même loi de dilatation que les gaz, XLIII, 173.

— des liquides. Loi de leur tension élastique par les changemens de température, XLIV, 42.

VARECH. Est employé dans quelques contrées pour fumer la vigne, XXXV, 273. Contient de la soude, XLIX, 269. Procédés pour en extraire cet alcali, 269. *Voyez* Soude.

VÉGÉTATION. (recherches chimiques sur la) Extrait de cet ouvrage, L, 225. Phénomènes qui ont lieu dans la végétation ordinaire, 239, Idées peu exactes des anciens et de quelques modernes sur cet acte, 240, 241. Extrait d'un mémoire sur la végétation, LV, 309. Influences de différentes substances telles que les acides, quelques sels etc, sur la végétation, 310 et suiv.

VENDANGES. Préceptes établies par Olivier de Serres pour le tems où on doit les faire, XXXV, 282. Doivent se faire à plusieurs reprises lorsque l'on veut soigner la qualité du vin, 284, 285.

VENTOUSES. Leur inutilité dans les conduites des tuyaux de cheminées, XXXIII, 210.

VENUS. Forme de cette planète, ses phases, ses cornes, son

Digitized by Google

son atmosphère, XLIV, 289. Son mouvement apparent et réel, 296, 297.

Verificateur. Instrument pour juger les faux louis d'or, XLVII, 291. Sa description, 293. Manière de s'en servir, 295. Vérification des pièces de 48 liv. et de 24 liv., 296, 297.

Verjus. Sa pesanteur spécifique, LVI, 285. Contient du sucre, 286. Fermentation de son suc, 295. Particularités qu'il présente dans son extraction, 296. Son analyse, LVII, 161, 162. L'acide citrique est la base de ce suc, 162. Cet acide disparoît dans le raisin mûr, *ibid.*

Vermillon. *Voy.* Oxide de mercure sulfuré rouge.

Vernis. Sa définition, XLVIII, 87.

— dont la composition étoit un secret, LVI, 254. Sa recette, *ibid.* Manière de s'en servir. Préparation des pièces qu'on veut vernisser, 256.

— de copal. Peut remplacer par sa dureté les émaux transparens, XLVIII, 91. Garantit le cuivre et les autres métaux de l'action des acides, LIII, 209. Manière de le préparer, 209, 210.

— propre à recouvrir la faïence, LI, 249, 250.

— Traité théorique et pratique sur l'art de les faire et de les appliquer sur différens genres de peinture, etc. XLVIII, 84. Conditions dans lesquelles doivent être les corps solides et fluides employés dans leur préparation, 86, 87. Leurs différens genres, 88, 89. Ceux des fabrications actuelles sont supérieurs à ceux de la Chine, 93.

Verre. Exerce son attraction pour l'humidité, à travers les armures de plaques métalliques, XLIV, 75, 85, 86, 89. Mémoire sur sa dévitrification et les

Digitized by Google

phénomènes qui arrivent pendant sa cristallisation, L, 325. Conditions qui favorisent sa dévitrification, 332. Forme des cristaux observés dans les verres blancs, 338 et suiv. Perd la plupart de ses caractères en se dévitrifiant, 340, 341.

— d'antimoine. *Voy.* Oxide vitreux d'antimoine.

— en poudre. Proposé pour vernir les faïences, LI, 262.

VERS à soie. Moyen employé par M. Parolletti pour arrêter les progrès d'une maladie dont ils sont quelquefois atteints, L, 107. Description de cette maladie, 109.

VERT. manière de préparer cette couleur pour servir à colorer les émaux, XXXIV, 219. Cette couleur admet tous les fondans, *ibid.* *Voy.* Emaux.

VERT-DE-GRIS. Est un mélange de deux acétates de cuivre. *Voy.* Acétate de cuivre.

VESICATOIRE extemporané. Opère plus promptement son effet que le vésicatoire ordinaire, XLVII, 233.

VÉSICATOIRES. Les cantharides forment leur base, XLVII, 232. Excipiens usités pour leur préparation, *ibid.*

VIEILLARDS. Sont sujets à la presbytie, LIII, 319.

VIGNE. A été cultivée dans la plus haute antiquité, XXXV, 241. Degré de latitude où sa culture peut être avantageuse, 252. Terrains qui lui sont les plus favorables, 256, 257 et suiv. Influence des localités sur sa végétation, 262, 263. Expositions qui lui conviennent le mieux, 264; celles qui lui sont nuisibles, 265, 266. Les vents et les brouillards lui sont préjudiciables et dangereux, 269. Elle croît naturellement dans plusieurs

Digitized by Google

contrées de l'Amérique, 271. Influence de sa culture, 272 et suiv. Manière de la tailler, 275.

VIN. A une action plus marquée que le vinaigre sur les alliages de plomb et d'étain, XXXII, 251, 253. Change de nature en devenant dissolvant d'une substance quelconque, XXXV, 58, 59, 66, 67 et suiv., XXXIX, 233. Énumération de ses excellentes propriétés, XXXV, 59, 60. Ses bons effets sont produits par l'ensemble des principes immédiats qui le composent, 60. Qualités qu'il acquiert en devenant vieux, 61. L'art de le fabriquer a été connu des anciens, XXXV, 241, 242 et suiv. Considéré dans ses rapports avec le climat, 248, 250. Celui des pays froids est foible et aqueux, 255. Considéré dans ses rapports avec le sol, 256. Celui de Tockai se récolte sur un terrain volcanique, 260. Considéré par rapport à l'exposition, aux saisons, à la culture, 262, 266, 270. Moyens de le disposer à la fermentation, 289 et suiv. Le vin fermenté dans des vases fermés, est plus généreux, XXXVI, 11. Sa clarification, 226. Tems où l'on doit le transvaser; *ibid.* Manière de le soutirer, 227. Vases dans lesquels on doit le conserver, 235. Maladies auxquelles il est sujet, 239. Quels sont les vins qui se tournent le plus facilement au gras, 242. Ceux qui tournent à l'aigre, 244, 245. Moyens de prévenir ou de remédier à l'acidification, 247, 248 et suiv. Ses usages et ses vertus, 251 et suiv. Ses propriétés diffèrent à raison de l'âge, 253. Ses propriétés diffèrent encore par rapport à la couleur, 255. Le climat, la culture, les procédés de fermentation, peuvent aussi les modifier, 256.

Digitized by Google

L'art de le tempérer par l'addition de l'eau étoit connu des anciens, *ibid.* Son analyse, XXXVII, 3 et suiv. Sa distillation; elle est connue depuis plusieurs siècles, 13. Les vins fournissent plus ou moins d'eau-de-vie, selon leur degré de spirituosité, 26. Les vins vieux donnent une meilleure eau-de-vie que les nouveaux, *ibid.* Moyens d'y reconnoître la présence du plomb, XXXVIII, 315. Annonce d'un nouveau procédé de sa distillation, par M. Adam, 334. Pourroit être employé avec la plus grande utilité pour préparer quelques extraits pharmaceutiques, XXXIX, 237, 238. Est employé pour extraire quelques principes des végétaux, XLIII, 44. Ne remplit pas le but qu'on se propose dans ces cas, 45, LVII, 214. Nécessité de son usage pour les malades des hospices civils, L, 55, LVII, 215. Moyen proposé par Berthollet pour le conserver dans les tonneaux, LIX, 100. Ces mêmes moyens pourroient servir à la conservation des liqueurs, 101.

— d'Alicante (Observations sur le), LVII, 5. Est entièrement décoloré par le bouillon, 8. Cause de ce phénomène, 9. Ne doit point être clarifié avec des matières animales, 10. Moyens de distinguer celui qui est véritable de celui qui ne l'est point, 11. Maladies dans lesquelles son emploi est avantageux, 12. Cas où il y a des inconvéniens à en permettre l'usage, 13.

— amer, L, 42.

— anthelmintique, L, 42.

— antimonié. N'est plus employé comme émétique, LVII, 205. Devroit être préparé extemporanément, *ibid.*

Digitized by Google

— anti-scorbutique, L, 43.
— cordial, L, 43.
— doux. Moyens que les Lacédémoniens employoient pour le conserver, LIII, 140.
— fébrifuge, L, 42.
— de l'Hermitage. La vigne qui le produit croît dans un terrain granitique, XXXV, 260.
— d'ipécacuanha. S'altère facilement, LVII, 211.
— d'ipécacuanha composé. Sa formule, LVII, 211. Manière de le conserver; ses propriétés médicinales, 212.
— d'opium. Corrections à faire à sa préparation usitée, LVII, 210.
— stomachique, L, 42.

Vins. Différences qu'ils présentent dans leurs pesanteurs spécifiques, XXXIII, 37. Quels sont ceux qui donnent le plus d'eau-de-vie par la distillation, XXXVII, 26.
— gris, XXXVII, 132.
— de liqueur. Peuvent être employés pour dissoudre quelques principes médicamenteux, actifs, L, 50.
— médicinaux (Réflexions sur les), XXXV, 58, XXXIX, 225. Défauts des méthodes employées par les anciens pharmaciens pour les préparer, XXXV, 62 et suiv. Avantages de ceux qui sont préparés par l'ingestion de la teinture alcoolique de la substance qu'on veut y ajouter, 71, L, 44, 48. Cette dernière méthode a été adoptée par le conseil de santé pour les pharmacies militaires, XXXV, 72. Ceux préparés par les anciens procédés ne peuvent se conserver, XXXIX, 235. Nouvelles observations sur les vins médicinaux,

Digitized by Google

L, 33. Leur préparation par les teintures alcooliques, 38. Manière de les rendre surcomposés, 43. Préparés par ce dernier procédé conservent leur *gratter*, 44. Réponses aux objections que l'on a faites contre ces vins, 49. Préparation de ceux de la pharmacopée batave, LVII, 213. Le procédé qui y est indiqué se ressent des anciennes imperfections, 214.

VINAIGRE. Son action sur l'étain allié de plomb n'a lieu que par l'intermède de l'air, XXXII, 247 et suiv. Sa formation étoit peu connue des anciens, XXXVII, 115. Leurs procédés étoient défectueux, 118. Conditions générales pour faire du bon vinaigre, 119. Moyens de le conserver, 124, 125. Procédé de Schéele, 125. Perd son parfum par la distillation, *ibid.* Signes auxquels on reconnoît sa falsification, 127, 128. Ses usages économiques, 128. Se charge de l'arôme des plantes et de quelques-unes de leurs propriétés médicamenteuses, 129, 130. Ses propriétés médicinales et économiques, 130, 131. Ne peut point extraire les principes des végétaux, XLIII, 45. *Voy.* Acide acéteux.

— distillé. Contient une matière extractive à laquelle M. Steinacher attribue des propriétés particulières, LIII, 84, 86. Son action sur le fer détermine la combustion spontanée de ce métal, 87. Expérience de M. Steinacher à ce sujet, 88. *Voyez* acide acétique.

— radical. *Voy.* Acide acétique.

VINAIGRES de cidre, de poiré, de bierre, de lait, de miel, de sucs de fruits acides. Différent du vinaigre ordinaire, XXXVII, 122.

Digitized by Google

— composés, de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 239.

Vinasse. Résidu de la distillation des eaux-de-vie, XXXVII, 26. Parti qu'on peut en tirer, 26, 27.

Vinification (Essai sur la), LVI, 279.

Violet. Composition de cette couleur pour la coloration des émaux, XXXIV, 222. *Voy.* Emaux.

Virus vaccin. Manière de le conserver et de l'inoculer, XXXII, 191, 192.

— variolique. Est détruit par l'acide muriatique oxigéné, XXXIX, 96.

Vision. Causes qui peuvent l'altérer, LIII, 318.

Vitrification. En quoi elle consiste, L, 327.

Voix. Modifications qu'elle éprouve à une grande hauteur de l'atmosphère; distances qu'elle parcourt, L, 138, 139.

Volcans (Réflexions géogoniques et chimiques sur les), XXXVI, 278, 285, 286. Ne paroissent pas venir du sein du globe, 279. Opinions des géologistes neptuniens sur ces éruptions, 280. Sont toujours arrosés par des infiltrations d'eau; ce fluide est indispensable à leur embrâsement, 289. Causes de l'extinction de ceux du Vivarais et de l'Allemagne, 291. Autres causes qui déterminent ces éruptions, 292 et suiv.

— de la lune. Probabilité que les produits de leurs éruptions puissent arriver à la terre, XLVI, 166. Objections de Nicholson contre cette opinion, 166, 167.

Voyage aérostatique fait par M. Gay-Lussac (Relation d'un), LII, 75. Tableau des observations faites pendant ce voyage, 95.

Digitized by Google

— aérostatique de M. Robertson (Extrait du rapport sur le), LII, 120.
— dans les quatre principales îles de la mer d'Afrique. Extrait de cet ouvrage, LIII, 91, 328.
VUIDANGEURS. Sont préservés de plusieurs maladies de la peau, XXXIII, 79.

W.

WAKKE. Cette pierre s'associe presque toujours au basalte, XLVI, 232. Est le produit d'éruptions boueuses, suivant quelques minéralogistes, 235.
WHINSTONE. Nom employé dans un sens générique par M. Kennedy pour désigner plusieurs espèces minérales, XLI, 225.
WOLFRAM. Est la même substance que le tungstein de Bastnas, L, 145. A été autrefois analysée par Schèele et d'Elhuyar, 145, 147. *Voy.* Cérite et Cérium.

Y.

YAPANA. Propriétés de cette plante, LIV, 222.
YTTERBITE. *Voy.* Gadolinite et Yttria.
YTTRIA. Terre découverte par M. Gadolin, XXXVI, 146. Propriétés qu'elle présente dans ses combinaisons avec les acides, etc., 153 et suiv. A un grand nombre d'analogies avec la glucine, 158. Propriétés qui peuvent la faire distinguer de cette dernière terre, d'après M. Klaproth, XXXVII, 86, 87; et d'après M. Ekeberg, XLIII, 276.
YTTROTANTALE. Variété de gadolinite qui contient un nouveau métal, XLIII, 280. Ses caractères physiques, 281.

Digitized by Google

Z.

Zeolithe. Son analyse, XLVI, 74.

Zinc. Sa purification, XXXV, 51, 52. En quoi ce métal purifié diffère de celui du commerce, 52. Moyen de le séparer du cuivre, 53. Manière dont il se comporte avec les acides, 54. Décompose le plus grand nombre des sels et des dissolutions métalliques, XLV, 84 et suiv. A l'état métallique, décompose l'acétite de plomb, 85. Cette décomposition est plus ou moins prompte, selon qu'on emploie l'eau simple ou l'eau distillée, 88. Proposé pour être employé dans l'étamage des ustensiles de cuivre et de fer, LI, 47, 49. Sa présence dans les alliages est décélée par une flamme vive et phosphorique produite par sa combustion, 61. N'est presque jamais dans l'état de pureté, 72. Ne paroît pas avoir des propriétés délétères pour l'économie animale dans son état métallique simple, 130. Est dangereux à l'état salin, 131.

Zircon de Norwège. Composition de sa gangue; ses propriétés physiques; son analyse, XLV, 19.

Zircone. Manière dont elle se comporte dans sa fusion avec la silice et avec la chaux, XXXI, 259. Minéraux qui contiennent cette terre élémentaire, XLV, 19.

FIN DE LA TABLE GÉNÉRALE DES MATIERES.

Digitized by Google

Digitized by Google

TABLE ALPHABÉTIQUE.

DES

AUTEURS.

A.

Abich. Analyse du honigstein ou mellite, XXXVI, 23, XLIV, 235.

Abilgaard. Sur plusieurs pierres nouvelles envoyées de Norwège ; sur la désoxidation de l'oxide de mercure rouge par la lumière; sur le gaz extrait de l'eau bouillie, XXXII, 193. Lettre à M. Huzard, XXXVI, 91.

Accarie. Examen chimique de la tige du blé de Turquie, pour s'assurer si la matière sucrée qu'elle contient est susceptible de cristallisation, LX, 61.

Achard. Procédé d'extraction du sucre de bette, XXXII, 163, 173. Extrait de son ouvrage sur la culture de la bette destinée à la fabrication du sucre de l'Europe, XXXIII, 67. Lettre à M. Van-Mons, XXXVII, 223.

Adet. Traduction des expériences sur la végétation des plantes par M. Woodhouse, XLIII, 194. Traduction des expériences relatives à l'action de

Digitized by Google

l'électricité galvanique sur la production de chaleur, par Davy, XLIV, 206. Extrait des expériences sur la chaleur et le froid produits par la condensation et raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103. Annonce du système de chimie de Thomson, 108. Traduction d'un mémoire sur l'usage du chalumeau, etc., 112. Extrait du traité des moyens de désinfecter l'air, etc., 286.

ADMINISTRATEURS-généraux des poudres et salpêtres. Observations sur le mode d'épreuve de la potasse, XLI, 113.

ALIBERT. Dissertation sur les fièvres pernicieuses ou ataxiques intermittentes, XXXIII, 164. Traité sur ces mêmes fièvres, XLI, 282. Nouveaux élémens de thérapeutique et de matière médicale, etc., extrait, LIII, 233. Observation sur une urine singulière, LV, 64.

ALLEMANI. Exposé de quelques expériences sur la décomposition de l'eau et la production d'acide muriatique par la pile électrique, LX, 322.

ALYON. Note sur la poudre de Tennant et Knox, LIII, 341. Note sur la yapana, LIV, 222.

ANDREOSSY. Description du lac Menzaleh, XXXIII, 95, 320. Mémoire sur la vallée des lacs de Natron et celle du fleuve sans eau, 330.

ANFRYE et LECOUR. Etablissement pour extraire le cuivre et l'étain des scories du métal des cloches, XLI, 167.

ANFRYE et DARCET. Recherches sur la décomposition du muriate et du nitrate de baryte par la potasse et par la soude, etc., XLIX, 95.

ANTOINE. Expériences sur les truffes, XLVI, 216.

Digitized by Google

ASSIER PERRICAT. De l'usage de l'aréomètre universel, inventé en l'an onze, XLVIII, 330.

ATKINS. Essai sur les rapports entre les pesanteurs spécifiques, les forces et les valeurs des liqueurs spiritueuses, XLVIII, 5, 114.

ARNIM. Expériences sur les effets du fluide électro-galvanique sur les matières végétales et animales, XLI, 311.

B.

BACHELAY. Description et analyse d'une pierre météorique, XLIII, 60, 61.

BADOLIER. Sur une nouvelle méthode de préparer l'acide acétique, XXXVII, 111, LIV, 145.

BADUEL. Discours prononcé à l'ouverture des cours de mathématiques, de physique et de chimie de la société d'anciens élèves de l'Ecole polytechnique, XXXV, 97.

BARONIO. Description d'une pile galvanique formée de seules matières végétales, LVII, 64.

BARRIER. Application du feu des poêles à la préparation de l'extrait d'opium par une longue digestion, XLV, 303.

BARRUEL. La physique réduite en tableaux, XXXII, 277. Mémoire sur l'élasticité, XXXIII, 100. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, XXXV, 193.

BARRUEL jeune. Invention d'un appareil pour faire le gaz oxide de carbone, LIII, 78.

BARTHOLD. Description et analyse de la pierre météorique d'Ensisheim, XLIII, 62, 64.

Digitized by Google

BARTHOLDI. Sur un calcul urinaire de cochon, et sur l'amer jaune formé par les substances végétales, XXXII, 185. Sur les inflammations spontanées, XLVIII, 249. Sur l'acide gallique, LX, 157, 158, 160.

BASSE. Procédé pour obtenir l'éther muriatique léger, XL, 111.

BAUNACH. Observations sur le millepertuis, XLVI, 134.

BAYEN. Travail sur les eaux de Bagnères de Luchon, LVII, 20.

BAYEN, PELLETIER, VAUQUELIN, CHAUSSIER et LELIEVRE. Rapport fait à l'Institut national sur un lingot d'alliage, envoyé par la commission des finances, XXXIX, 251.

BEAUPOIL. Recherches médico-chimiques sur les vertus et les principes des cantharides, XLVIII, 29.

BENNET. Description d'un nouvel électromètre. Lettre à MM. Priestley et Blagden à ce sujet, XLII, 305.

BERARD. Mémoire sur une terre magnésienne, connue sous le nom de terre de Salinelle, XXXIX, 65.

BERGMAN. Extrait d'un mémoire de Klaproth sur l'acide sulfurique, LVIII, 122. Extrait d'un mémoire de Trommsdorff sur l'acide acétique, 192.

BERNARD. Nouvelle édition de l'Histoire Naturelle de Buffon mise en ordre d'après le plan tracé par lui-même, LII, 340.

BERTHIER. Analyse d'une chaux carbonatée de Pezey, LVIII, 87.

Digitized by Google

BERTHOLLET. Observations sur le natron, XXXIII, 343. Observations eudiométriques, XXXIV, 73. Remarques sur le mémoire dans lequel Girtanner examine si l'azote est un corps simple ou composé, XXXV, 23. Recherches sur les lois de l'affinité, XXXVI, 302; XXXVII, 151, 225; XXXVIII, 3, 113. Observations sur l'action que le sulfate de fer exerce sur le gaz nitreux, XXXIX, 3. Extraits du Journal ou de la Bibliothèque britannique, XL, 166; XLI, 59, 177, 305; XLII, 33, 153, 276; XLIII, 97, 213, 324; XLIV, 40, 217, 314; XLV, 96, 166, 254; XLVI; 73, 166, 273; XLVII, 262. Note sur le mémoire de MM. Clément et Desormes, imprimé dans le n°. 125 des Annales, XLII, 282. Rapport sur un ouvrage de Chenevix relatif à la nomenclature chimique, XLIV, 316. Essai de statique chimique, XLVI, 288. Extrait du Traité théorique et pratique sur l'art d'appliquer les vernis, etc., XLVIII, 84. Rapport à l'Institut sur les moyens de désinfecter l'air, 313. Rapport à l'Institut sur l'ouvrage de M. Schnaubert, XLIX, 5. Extrait des Recherches chimiques sur la végétation de Saussure, L, 225. Elémens de l'art de la teinture, avec une description du blanchiment par l'acide muriatique oxigéné, LII, 95, 239. Extrait d'une lettre qui lui est adressée, sur les fabriques du pays de Galles, et sur le palladium, LIV, 196. Sur les moyens de conserver l'eau dans les voyages de long cours, et leur application à la conservation des vins, LVIII, 96.

BERTHOLLET et DESCOSTILS. Observations sur les propriétés tinctoriales du bleuné, XXXIII, 95.

Digitized by Google

BERTHOLLET et VAUQUELIN. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut sur un mémoire de M. Godon, intitulé *Observations pour servir à l'histoire du chrome*, LIII, 222. Rapport fait à l'Institut sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathique, LVII, 51. Rapport sur des échantillons résultant d'expériences faites par M. Halle, adressées par lui à l'Institut national; sur les effets de la compression pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.

BERTHOLLET fils. Extrait de la Physique réduite en tableaux, XXXII, 277. Annonce des élémens de l'art de la teinture, etc., LII, 95.

BERTRAND. Du briquetage, LV, 282.

BERZELIUS. Sur l'acide sébacique de Thenard, LVIII, 99.

BEYER. Invention d'un paratonnerre isolé à volonté, LIV, 329.

BIDAULT. Lettre aux rédacteurs sur l'huile du cornouiller, XL, 107.

BIOT. Recherches physiques sur cette question : quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 3. Relation d'un voyage fait dans le département de l'Orne pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, 320. Note sur la formation de l'eau par la seule compression, avec des réflexions sur la nature de l'étincelle électrique, LIII, 321. Publication de la physique mécanique de Fischer, LX, 102.

BIOT et F. CUVIER. Sur quelques propriétés de l'appareil galvanique, XXXIX, 242.

Digitized by Google

BLAGDEN. Lettre à M. Berthollet, LV, 84.

BLAIR. Prospectus d'un système complet de chirurgie médicale, XLII, 99.

BOECKMANN. Expériences galvaniques, XLI, 311.

BONAPARTE. Propositions faites à l'Institut d'Egypte, XXXIII, 85.

BONEFOS. Observations sur les fumigations d'acide muriatique oxigéné, LVII, 184.

BONVOISIN. Précis de quelques expériences analytiques sur le seigle ergoté, XLVIII, 98.

BORIE et POUJET. Invention d'un nouveau pèse-liqueur, XXXVII, 29.

BORY de SAINT-VINCENT. Voyage dans les quatre principales îles de la mer d'Afrique, LIII, 91, 328.

BOSSE. Recette d'une encre indélébile, XXXII, 173.

BOSTOCK. Expériences et observations comparatives sur la cire d *myrica*, la cire d'abeilles, le blanc de baleine, l'adipocire et la matière cristalline de calculs biliaires, XLVI, 76.

BOUDET. Essai sur la préparation de l'éther phosphorique, XL, 123. Lettre sur les eaux de Gaildorff en Allemagne, LX, 67.

BOUILLON-LAGRANGE. Extrait de deux rapports faits à la société d'émulation de Rouen, XXXI, 139. Extrait d'un mémoire sur l'élasticité, XXXIII, 100. Extrait d'une dissertation sur les fièvres pernicieuses, 164. Réflexions sur les réformes à faire dans les pharmacopées françaises, 232; XXXIV, 153. Plan d'une pharmacopée française, 153. Extrait

Digitized by Google

d'un mémoire sur le *rhus radicans*, XXXV, 186. Extrait de l'essai sur l'art de la verrerie, 314. Deuxième extrait sur l'art de la verrerie, XXXVI, 71. Extrait des recherches sur les lois de l'affinité, 302. Extraits du système des connoissances chimiques etc., 318; XXXVII, 94, 322. Extrait de la description des travaux d'amalgamation et de fonderies des ateliers de Halsbruc, XXXVIII, 196. Manuel de chimie, XL, 92. Extrait de l'essai sur les moyens de perfectionner les arts économiques en France. 97. Extrait du traité élémentaire de physique de M. Libes, XL, 196. Extrait du cours de physique céleste, XLIV, 285. Extrait d'un mémoire de M. Simon sur des expériences galvaniques, XLV, 182. Manuel du pharmacien, 321. Examen chimique de la truffe lycoperdon, XLVI, 191. Analyse de l'ambre gris, XLVII, 68. Nouveau procédé pour préparer les muriates de baryte et de strontiane, 131. Traduction des recherches sur le palladium etc., 151. Extrait de la relation d'un voyage fait dans le département de l'Orne, pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, 320. Extrait du traité élémentaire de physique de M. Haüy, XLVIII, 218. Extrait des journaux allemands, XLIX, 55. Mémoire sur le lait et sur l'acide lactique, L, 272. Analyse de deux espèces d'agaric, LI, 75. Extrait d'un mémoire de M. Roard sur l'alunage et l'influence des divers états des laines en teinture, LIII, 184. Examen chimique de l'écorce de saule blanc et de la racine de benôite, comparées au quinquina et considérées sous le point de vue médical, LIV, 287. Examen de quelques substances dites astringentes

Digitized by Google

et amères, les plus usitées enmédecine ; moyen de les distinguer et de les classer d'après des caractères chimiques, LV, 32. Procédé pour la préparation du muriate de baryte, 54. Examen chimique et médical du gésier de volailles blanches comparé à la gélatine, suivi de l'exposé des caractères que présente cette dernière substance, lorsqu'elle est oxigénée, 225. Analyse de la glu, LVI, 24. Recherches sur le tannin et sur l'acide gallique, 172. Extrait du mémoire de M. Vogel sur la graisse etc., LVIII, 154. Extrait d'un mémoire de M. Laugier, sur un nouveau principe des pierres météoriques, 261. Extrait de l'analyse de l'eau minérale des fontaines de la Marequerie etc., 315. Extrait du mémoire de MM. Thenard et Roard, sur l'alun de Rome, comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58. Analyse d'une substance connue sous le nom de turquoise, 180. Faits pour servir à l'histoire de l'acide gallique, LX, 166.

Boullay. Observations sur l'existence du phosphore dans le sucre, XL, 204. Mémoire sur diverses altérations qu'éprouvent les muriates de mercure par l'action de différens corps, XLIV, 176.

Boullay, Cluzel et Chomet. Rapport sur une production artificielle de camphre annoncée par M. Kind, LI, 270.

Boullay et Planche. Rapport sur un nouveau procédé pour la préparation du muriate de baryte etc., par M. Resat, LV, 51.

Boulaye. (La) Extrait du troisième volume des analyses de Klaproth, XLIV, 113, 225; XLV, 3.

Digitized by Google

BOURNON. Description de diverses variétés de fer natif, XLIII, 253.

BRAANCAMP et SIQUEIRA-OLIVA. Expériences chimiques sur le mercure, LIV, 117.

BRECHTEL. Traduction d'une note de Richter sur la quantité d'oxigène que prend le charbon etc, XLVII, 209.

BRISTOL. Lettre à sir W. Hamilton sur une chûte de pierres météoriques, XLIII, 65.

BRUCKMANN. Description d'un ustensile des anciens Germains, XXXVIII, 323.

BRUGNATELLI. Description d'un alambic propre à obtenir en même tems de l'eau-de-vie et de l'alcool, XXXI, 123. Lettre à Fourcroy sur l'analyse des calculs urinaires de l'homme et du cochon, XXXII, 181. Mémoire sur l'ammoniure de cobalt et sur un acide contenu dans l'oxide gris de ce métal, XXXIII, 113; XXXIV, 197. Mémoires contenus dans le 17eme. volume de ses annales de chimie, XXXIV, 187. Procédé pour obtenir l'oximuriate de plomb cristallisé, 195. Division des eaux minérales, 196. Sur la formation des éthers, 197. Procédé pour obtenir l'éther nitrique sans feu, XLVII, 207. Expériences galvaniques sur la composition de l'acide muriatique, LX, 113.

BUCKHAL. Observations sur le tartre émétique, XLIX, 68. Sur le muriate de mercure doux, 71.

BUCHOLZ. Notice sur ses ouvrages, XXXI, 17.

BUCHOLZ. (Chrétien Frédéric) Sur une résine élastique contenue dans l'opium, XXXIV, 133. Sur l'acide prussique des amandes amères, LI, 165. Expériences faites pour trouver le procédé le plus

Digitized by Google

économique pour séparer le cuivre de l'argent, 174. Analyse d'un carbonate de fer, 176. Moyen économique et prompt pour préparer le carbonate de baryte, 177. Mémoire sur l'acide prussique, 180. Examen de différens procédés pour faire le départ du nickel et du cobalt, LV, 137. Expériences sur le procédé de M. Dizé pour décomposer le sulfure de baryte par l'oxide de manganèse, LVI, 86. Mémoire sur l'urane, 142. Analyse de l'*argilla saponiformis*, 150.

Buniva et Vauquelin. Mémoire sur l'eau de l'amnios de femme et de vache, XXXIII, 269.

Burkitt. Description de son appareil de distillation, XLII, 191.

Buschaendorf. Sur l'étamage d'étain et du zinc, LI, 66.

C.

Caballe. Expériences sur une urine singulière remise par M. Alibert, LV, 64.

Cadet-Gassicourt, Observation chimique communiquée à M. Fourcroy, XXXV, 200. Essai sur un nouvel électromètre, XXXVII, 68. Extrait du traité des fièvres pernicieuses, XLI, 282. Mémoire sur le gluten, 315. Sur la bierre de quinquina, 330. Sur l'arbre cirier de la Louisiane et de la Pensylvanie, XLIV, 140. Analyse chimique de quelques alimens, XLV, 143. Conjectures sur la formation de la glace dans la caverne de la Grace-Dieu, 160. Notice sur le suc de papayer, XLIX, 250. Lettre aux rédacteurs des annales sur le suc de papayer, L, 319. Extrait des nouveaux élémens de thérapeutique et de matière médicale de M. Alibert, LIII,

Digitized by Google

233. Analyse de la poudre dite de Gyms, LV, 74. Extrait des rapports de la médecine avec la politique de M. Salverte, LVIII, 101. Mémoire sur le café, 266. Sur l'éther martial, 323. Sur les baguettes d'artillerie propres à remplacer les cordes et lances à feu, LIX, 314.

CADET et BOULLAY. Rapport sur un mémoire concernant l'inflammation des corps combustibles mélangés avec le muriate suroxigéné de potasse par le contact de l'acide sulfurique, XLIV, 321.

CADET et SALVERTE. Analyse des eaux minérales de la Chapelle-Godefroi, XLV, 305.

CADET-DE-VAUX. Extrait du précis d'expériences sur les différentes espèces de lait, XXXII, 55. Notice sur la désinfection guytonienne, et description de l'appareil de désinfection inséré dans le journal d'économie rurale et domestique, L, 81.

CARBONELL. *Pharmaciæ elementa chemiæ recentioris fundamentis innixa*, XXXIV, 41. Lettre à M. Deyeux sur un procédé nouveau, au moyen duquel on peut obtenir une peinture de couleur de pierre qui résiste aux intempéries de l'air, XLV, 246.

CARCEL et CARREAU. Invention d'une lampe mécanique, XXXVIII, 135.

CARNY. Fabrication du sel de soude, LX, 21.

CARRADORI. Observations sur le phosphore des vers luisans et sur leur sexe, XXXIV, 187. Sur diverses transformations de la trémelle nostoc et de quelques autres cryptogames, et sur leur reproduction, 190. Sur l'adhésion ou attraction de superficie, 195; XXXV, 87. Recherches sur les expériences de MM. Prevost sur la force expansible des émanations

Digitized by Google

odoriférantes, et Venturi sur les mouvemens du camphre sur l'eau, XXXVII, 38. Expériences sur la couleur donnée par le moyen du feu au papier sur lequel on a écrit avec le suc de citron, XXXIX, 279. Objections opposées à une proposition de Lavoisier, sur l'évaporation des fluides, XLII, 65. Sur l'influence de l'oxigène dans la germination, XLVIII, 188. Réponse aux objections de M. Prevost de Genève, 197. Expériences et réflexions sur les apparentes répulsions entre quelques fluides, observées par Draparnaud, LI, 217.

Castillon. (de) Sur la culture des betteraves à sucre en France, XXXVIII, 329.

Cavallo. Elémens de philosophie naturelle, XLVII, 262, 266, 267.

Cavezzali. Procédé pour extraire le sucre de miel, XXXIX, 110. Observations sur le kermès minéral, XLII, 77. Procédé pour préparer l'oxide de fer noir, XLIII, 94. Lettre aux rédacteurs sur cet oxide, XLIX, 106.

Cessart. Lettre à M. Guyton sur les moyens de suppléer à la pouzzolane, XXXVII, 262, 263.

Chaptal. Observations sur la manière dont on fertilise les montagnes dans les Cévènes, XXXI, 41. Rapport sur le poële à gril aérien de Schmidt, XXXI, 270. Rapport sur la qualité des bouteilles fabriquées par M. Saget, 307. Essai sur le perfectionnement des arts chimiques en France, XXXIII, 295; XXXIV, 113; XXXV, 113. Traité sur les vins, 240. Deuxième partie de ce traité, XXXVI, 3. Troisième partie de ce traité, 113. Quatrième partie de ce traité 225. Cinquième partie, XXXVII, 3. Notice sur un nouveau moyen de blanchir le linge dans

Digitized by Google

nos ménages, XXXVIII, 291. Analyse des diverses soudes, XLIX, 279.

CHAPTAL et BERTHOLLET. Rapport fait à la première classe de l'Institut sur un mémoire présenté par MM. Humboldt et Gay-Lussac sur les moyens eudiométriques etc., LIII, 239.

CHAPTAL et MONGE. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut, sur la proposition de M. Six de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies par l'eau saturée de sel marin, LIV, 138.

CHAPTAL et VAUQUELIN. Rapport du mémoire sur l'alun de MM. Desormes et Clément, LVII, 327.

CHAPTAL, BERTHOLLET et VAUQUELIN. Rapport sur un mémoire de MM. Thenard et Roard, relatif à l'emploi comparé des aluns dans les arts, LX, 90.

CHAUSSIER. Table synoptique de la névralgie, suivant la nomenclature méthodique de l'anatomie XXXIX, 332.

CHENEVIX. Expériences entreprises dans le but de déterminer la quantité de soufre contenue dans l'acide sulfurique, XL, 166. Lettre au professeur Pictet sur la découverte du COLUMBIUM, XLI, 188. Lettre à M. Vauquelin sur le même objet, 194. Note sur un principe végétal particulier contenu dans le café, XLIII, 326. Lettre à M. Vauquelin sur la propriété magnétique du nickel et du cobalt, XLIV, 221. Sur une nomenclature chimique selon les principes de celle des chimistes français, 316. Analyse de quelques variétés d'arséniate

Digitized by Google

de cuivre, XLV, 44. Sur la nature des humeurs de l'œil, XLVI, 274; XLVIII, 74. Lettre à M. Vauquelin contenant l'annonce d'un nouveau métal, 333. Recherches sur la nature d'une substance métallique, récemment vendue à Londres comme un nouveau métal nommé *Palladium*, XLVII, 151. Remarques sur un ouvrage intitulé matériaux pour servir de base à une chimie du dix-neuvième siècle, L, 173. Observations sur un mémoire du D. Weiss, imprimé dans la minéralogie de Haüy traduite en allemand, etc., LII, 307. Observations sur l'alumine pure de Halle, LIV, 200. Note sur une opinion de M. Klaproth, 207.

Chevreuil. Examen chimique des os fossiles trouvés dans le département de Maine-et-Loire, LVII, 45.

Chimistes hollandais. Expériences sur le prétendu oxide gazeux carbonique ou le gaz carboneux, XLIII, 112.

Christobal, Gariga et Buach. Cours de chimie générale applicable aux arts, LIII, 115.

Cioni et Petrini. Lettre à M. Pachiani, LVI, 269.

Clavelin. Sur les principes de la statique de l'air et du feu, appliqués à la construction des cheminées, XXXIII, 172.

Clément et Desormes. *Voy.* Desormes et Clément.

Clouet. Sur la combinaison du diamant avec le fer, XXXII, 208. Recherches sur la composition des émaux, XXXIV, 200. *Voy.* La Notice historique sur Clouet.

Digitized by Google

COLLARD et FRAVER. Procédé pour préparer le jaune tiré de la gaude, XLVI, 74.

CORDIER et BAUNIER. Rapport fait à la conférence des mines sur les manganèses oxidés, susceptibles d'être employés dans les procédés des arts, XLI, 150.

CORREA. Note sur un chalumeau hydrostatique, LX, 81.

COURREJOLLES. Chimie optomatique, XXXI, 225.

CRELL. Extraits de ses annales de chimie, XXXIII, 283, XXXIV, 177, 270, XLIV, 26. Essai sur la décomposition de l'acide boracique, XXXV, 202. Additions à cet essai, 220. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, XXXVIII, 322.

CRUICKSHANK. Observations sur les différentes combinaisons de l'oxigène avec le carbone, en réponse à quelques-unes des objections de Priestley à la nouvelle chimie, XXXIX, 319. Observations additionnelles sur les hydrocarbonates et l'oxide gazeux de carbone, XLI, 61. Description d'un appareil galvano-électrique, 65.

CURAUDAU. Sur la nature et les nouvelles propriétés du radical prussique, XLVI, 148. Nouveau procédé pour fabriquer l'alun artificiellement et sans le secours de l'évaporation, 218. Sur les causes d'imperfection des fourneaux d'évaporation, et sur une nouvelle manière de les construire pour y brûler économiquement toute espèce de combustible, 279. Description d'une série de fourneaux connus sous le nom de galères, etc., XLVIII, 193. Observations pyrotechniques et leur application aux fourneaux d'évaporation, L, 134. Ré-

Digitized by Google

flexions sur les propriétés particulières de l'alun de Rome, LI, 328.

D.

DABIT. Mémoire sur l'éther, XXXIV, 289. Réflexions sur la différence des acides acéteux et acétique, XXXVIII, 66. Suite de l'essai contenant quelques recherches sur un nouvel état de l'acide sulfurique etc., XLIII, 191.

DABIT et DUCOMMUN. Notice chimique sur la présence des sels volatils dans l'eau de la pompe de l'Hôtel-Dieu de Nantes etc., LV, 87.

DACLIN. Traduction du mémoire de Thomson sur les oxides de plomb, LX, 131.

DALESME et JUSTEL. Expériences sur le poële sans fumée, XXXIII, 192, 194.

DALTON. Essais par voie d'expérience sur la constitution des gaz mélangés etc., XLIV, 40, 217. Expériences et observations sur la chaleur et le froid produits par la condensation et la raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103. Sur les fluides considérés comme conducteurs, 177; XLVI, 250. Eclaircissemens sur la nouvelle théorie de la constitution des gaz mélangés, 166.

DARCET. Faits sur la vinification, XXXVI, 48. Nouvelles tirées des journaux anglais, LIV, 218. Extrait du journal de chimie de Gehlen, 317. Note extraite du *Philosophical magazine*, LV, 172. Extrait d'une lettre de M. Pachiani à M. Fabroni sur la composition de l'acide muriatique, LVI,

Digitized by Google

111. Annonce de la troisième édition de la philosophie chimique, LX, 109.

DARCET, DESMARETS et CHAPTAL. Rapport du mémoire de M. Felix sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce, XXXI, 214.

DARNAUD. Sur le phosphate de plomb, LIV, 212.

DARRACQ. Observations sur l'affinité que les terres exercent les unes sur les autres, XL, 52. Note sur les propriétés de l'acide oxalique, 68. Expériences concernant l'analyse et la synthèse des alcalis et des terres, annoncées par MM. Guyton et Desormes, 171. Sur une nouvelle combinaison reconnue dans le safre et que Brugnatelli a prise pour de l'acide cobaltique, XLI, 66. Observations sur les acides acéteux et acétique, 264.

DARTIGUES. Remarques sur les observations faites par M. Payssé, sur la baryte et la strontiane; avec un nouveau moyen sûr et facile d'observer ces alcalis parfaitement purs, XL, 60. Sur la dévitrification du verre et les phénomènes qui arrivent pendant sa cristallisation, L, 325.

DAUBUISSON. Mémoire sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170, 225. Lettre à M*** sur quelques objets de minéralogie, LVII, 273.

DAVILLIERS, CONTÉ, MERIMÉE, MOLARD et DARCET. Rapport fait au conseil d'administration de la société d'encouragement, sur la poterie de terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot, LIV, 318.

DAVY. Sur la silice qui existe dans l'épiderme de quelques végétaux, XXXI, 279; XXXII, 169. Sur les bois et les écorces qui contiennent du tan-

Digitized by Google

nin, XLI, 188. Recherches philosophiques et chimiques sur l'oxide nitreux et sa respiration, 305; XLII, 33, 276; XLIII, 97, 324; XLIV, 43, 218; XLV, 97, 169, 276. Description d'un nouvel eudiomètre, XLII, 301. Expériences sur le gaz hydrogène phosphoré, XLIV, 21. Détail de quelques expériences relatives à l'action de l'électricité galvanique sur la production de chaleur etc., 206. Observations sur les apparences produites par le choc de l'acier contre les corps durs, XLVI, 273. Remarques sur les différentes préparations de l'acide gallique, LII, 21. procédé d'analyses des minéraux qui tiennent des alcalis fixes, LV, 84. Moyen d'analyser à l'aide de l'acide boracique, les pierres qui contiennent de l'alcali fixe, LX, 294. Exposé de quelques expériences analytiques sur une production minérale du Devonshire, composée principalement d'alumine et d'eau, 297.

Degerando. Compte rendu des travaux du conseil d'administration de la société d'encouragement, pour l'industrie nationale, XLI, 214.

Dejean. Mémoire sur la manière d'extraire et de préparer la tourbe dans les provinces de Hollande et d'Utrecht etc., XXXIV, 225.

Delatre. Sur la force des acides du commerce, XXXIX, 309.

Delaville. Observations sur les sèves d'asperges, XLI, 298. Lettre à M. Vauquelin sur l'oxidation des métaux et principalement sur celle du plomb, LVIII, 92.

Deluc. Introduction à la physique terrestre par les

Digitized by Google

fluides expansibles. Extraits, XLVIII, 138, 273; XLIX, 84, 113, 225. Réponses aux extraits de l'introduction à la physique terrestre etc., insérés dans les précédens numéros, XLIX, 306; LII, 166, 268; LIII, 5; LIV, 156, 225.

DELUNEL. Observations sur le discours de M. Thenard intitulé : de la nécessité de réunir la pratique à la théorie de la chimie, pour en faire d'utiles applications aux arts, XXXV, 76. Sur l'eau distillée de quelques plantes inodores, XXXVIII, 300.

DEMANGEON. Traduction de l'examen de différens procédés pour faire le départ du nickel et du cobalt, LV, 137. Traduction des nouvelles observations sur la nature du tannin, par Trommsdorff, 191, 242. Traduction des expériences de Bucholz sur le procédé de M. Dizé pour décomposer le sulfure de baryte par l'oxide de manganèse, LVI, 86.

DÉROSNE. Mémoire sur l'opium, XLV, 257.

DESCHAMPS. Sur les extraits des végétaux, XLIII, 36. Procédé pour extraire le sel à base de chaux que contient le quinquina jaune, XLVIII, 65.

DESCOSTILS. Sur les procédés suivis à St.-Domingue et en Egypte pour la fabrication de l'indigo, XXXIII, 87. Notice sur la cause des couleurs différentes qu'affectent certains sels de platine, XLVIII, 153. Analyse de l'obsidienne du Mexique envoyée par Humboldt, LIII, 260. Analyse de l'étain en grains du Guanaxato au Mexique, envoyé par Humboldt, 266. Analyse de la mine brune de plomb de Zimapan au Mexique, envoyée par ce même physicien, dans laquelle M. Del Rio dit avoir découvert un

Digitized by Google

nouveau métal, 268. Mémoire sur les mines de fer spathique, LVII, 51. Examen chimique d'une mine de fer spathique envoyée à M. Guyton par Bergman, LVIII, 149.

Descroizilles, aîné. Lettre aux auteurs des Annales de chimie, XLI, 302. Observation contradictoire de celle de Van-Marum, sur la quantité d'eau nécessaire à l'extinction des incendies etc., LI, 27. Notices pyronomiques, sur la facilité avec laquelle malgré leur violence apparente on peut éteindre les incendies de bois recouvert de goudron; sur une enflammation spontanée; sur l'utilité des petites pompes portatives, et sur celle des seaux constamment pleins d'eau, dans les magasins, ateliers et usines comme moyens préservatifs des incendies, LIV, 104. Notices sur les eaux distillées des plantes inodores; sur la distillation de l'eau destinée à des expériences chimiques, et sur les alambics, LVII, 175. Notices sur l'aréométrie, et spécialement sur un nouvel instrument nommé aréométritype, au moyen duquel il est facile de donner à tous les degrés des pèse-liqueurs un rapport constant avec la pesanteur spécifique, LVIII, 237. Sur le blanchiment par la lessive berthollienne, 324. Notices sur les alcalis du commerce etc., LX, 17.

Desgenettes. Communication des observations de M. Bonefos sur les fumigations d'acide muriatique oxigéné, LVII, 184. Résultats avantageux obtenus par les fumigations d'acide muriatique oxigéné, dans l'hôpital militaire de Paris, 187.

Deshayes. Extrait d'une lettre sur le *myrica pensylvanica*, XLIV, 153.

Digitized by Google

DESPRÉS, BOURIAT et BOULLAY. Rapport sur un Mémoire de M. Dubuc aîné, XLVI, 18.

DESORMES. Expériences et observations sur les phénomènes physiques et chimiques que présente l'appareil électrique de Volta, XXXVII, 284.

DESORMES et CLÉMENT. Découverte d'un gaz nouveau, XXXVIII, 287. Sur la réduction de l'oxide blanc de zinc par le charbon, et sur le gaz oxide de carbone qui s'en dégage, XXXIX, 26. Expériences sur le charbon, XLII, 121. Sur l'eau contenue dans les gaz et sur quelques sels barytiques, XLIII, 284. Mémoire sur l'outremer, LVII, 317. Mémoire sur l'alun, 327. Théorie de la fabrication de l'acide sulfurique, LIX, 329.

DESORMES et HACHETTE. Mémoire pour servir à l'histoire de cette partie de l'électricité qu'on nomme *galvanisme*, XLIV, 267. Du doubleur d'électricité, XLIX, 45.

DESSERES. Sur la présence du malate de chaux dans plusieurs espèces de joubarbe, XXXV, 153.

DEYEUX. Rapport fait à l'Institut sur des notes relatives au nickel présentées par M. Leblanc, XXXI, 274. Observations sur les emplâtres et sur leur préparation, XXXIII, 50. Extrait des élémens de pharmacie de Carbonell, XXXIV, 41. Extrait du rapport fait à l'Institut par la commission chargée de répéter les expériences de M. Achard sur le sucre de betterave, XXXV 134. Extrait de l'ouvrage de M. Lampadius sur les moyens d'extraire le sucre de la bette ou poirée blanche, XXXVIII, 76. Note sur les eaux sures

Digitized by Google

sures des amidonniers, 264. Extrait du Traité *des moyens de désinfecter* l'air, etc. Lettre sur la découverte d'une matière gommeuse contenue dans *l'hyacinthus non scriptus*, XXXIX, 105. Extrait du manuel d'un cours de chimie, XL, 92. Extrait des nouvelles expériences sur les contre-poisons de l'arsenic, XLII, 159. Extrait de l'essai sur l'empoisonnement par l'acide nitrique, XLIV, 3. Extrait du Mémoire sur les ouvrages de terres cuites, etc., de M. Fourmy, 230. Extrait du manuel du pharmacien, XLV, 321. Extrait du code pharmaceutique à l'usage des hospices civils, XLVII, 269. Extrait des recherches médico-chimiques sur les cantharides, par M. Beaupoil, XLVIII, 29. Extrait du dictionnaire de chimie de M. Cadet, XLIX, 257. Annonce de l'examen chimique de l'ouvrage de M. Tessier, publié sous le titre d'Essai sur la théorie des trois élémens, etc., LII, 110, 222. Description d'un nouvel appareil pour faire le gaz oxide de carbone, LIII, 76. Notice sur Beaumé, LV, 105. Annonce du Traité des moyens de désinfecter l'air, par M. Guyton, LVI, 103. Extrait de l'ouvrage de M. Jadelot sur l'art d'employer les médicamens, etc., 107. Annonce de la philosophie chimique de Fourcroy, 217. Observations sur les eaux distillées des plantes inodores, 316. Extrait du supplément au traité de l'étamage de Proust, LVII, 73. Article communiqué sur la pharmacopée batave, 97. Note sur le mémoire de M. Descroizilles sur les eaux distillées des plantes inodores, 188. Procédé pour obtenir l'acide gallique, LX,

Digitized by Google

161, 168. Annonce du code pharmaceutique de M. Parmentier, LX, 331.

DIBARRART. Traduction des expériences sur l'urine, par Proust, XXXVI, 258. Traduction des expériences sur le platine, XXXVIII, 146, 225. Traduction des recherches sur l'étamage du cuivre, etc., de Proust, LI, 44, 117, 237.

DISPAN. Expériences sur le gaz oxide d'azote, LVI, 243. Essai sur la vinification, 279. Observations sur la prétendue attraction de surface entre l'huile et l'eau, LVII, 14. Observations sur la congellation de l'eau, 68. Lettre aux rédacteurs, sur un aréomètre propre à juger de la bonté du moût du raisin, LVIII, 311.

DOLOMIEU. Sur les causes qui ont opéré la destruction des monumens d'Alexandrie, XXXIII, 89.

DOUCET. Proposition d'une nouvelle vaisselle, LI, 80.

DRAPARNAUD. Sur les mouvemens que certains fluides reçoivent par le contact d'autres fluides, XLVII, 303.

DRAPPIER. Résultats des analyses de deux espèces d'obsidiennes envoyées par Humboldt, LIII, 264. Analyse de la mine de fer décrite par plusieurs minéralogistes, sous les dénominations de mine de fer spathique, mine blanche de fer, etc., LVI, 300.

DRIUZZI. Méthode de préparer une liqueur anti-incendiaire, XLVIII, 191.

DUBUC. Note sur l'opium et sur sa composition, suivie de divers procédés pour l'obtenir du pavot

Digitized by Google

blanc, XXXVIII, 181. Mémoire sur différens points de pharmacie, XLVI, 18. Mémoire sur l'acide acétique, LIV, 145. Analyse de l'eau minérale des fontaines de la Marequesie, situées à l'est de la ville de Rouen, LVIII, 315.

Dubuisua. Lettre aux auteurs des annales, XXXIX, 110. Expériences sur la décoloration des liqueurs végétales par le charbon, XLIII, 86.

Dufour. Note sur le procédé nouveau du docteur Carbonell pour obtenir une couleur de pierre, etc., XLVII, 127. Expériences et observations sur la composition chimique des fleurs de carthame, XLVIII, 283.

Dumas. Principes de physiologie, ou introduction à la science expérimentale, philosophique et médicale de l'homme vivant, XXXVIII, 215.

Dumotiez. Fabrication des appareils permanens de désinfection de M. Guyton-Morveau, LII, 347.

Dupuytren et Thenard. Mémoire sur le diabètes sucré, LIX, 41.

E.

Edelcrantz. Moyen pour remédier à quelques inconvéniens résultant de l'inégalité du feu dans les distillations en grand, XLV, 297.

Einhof. Mémoire sur la végétation, LV, 309.

Ekeberg. Mémoire sur le phosphate de chaux, XXXII, 230. Analyse de la gadolinite, XXXVI, 145, 146. Sur quelques propriétés de l'yttria, comparées à celles de la glucine etc., XLIII, 276.

Digitized by Google

Examen d'un fossile cristallisé en octaèdre, trouvé à Fahlun en Suède, LVIII, 100, 298.

ENGLEFIELD. Lettre au docteur Thomas Young, XLVI, 73.

ERMAN, BOURGUET, GRAPPENGIESSER, AELLWIG et TWAST. Expériences galvaniques, XLI, 313.

F.

FABRONI. Sur les fermentations vineuse, putride, acéteuse et sur l'éthérification, XXXI, 299. Lettre à l'Institut sur la décomposition de l'acide muriatique opérée par M. Pachiani, LIV, 332.

FACQUEZ. Extrait du mémoire de M. Henry contenant une série d'expériences pour la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306. Extrait des Annales de chimie de Crell, XLIV, 26.

FELIX. Extrait d'un mémoire sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce, XXXI, 195.

FIEDLER. Nouveau procédé pour préparer l'acide gallique, LXIX, 67.

FISCHER. Traité de physique mécanique, LX, 102.

FLEURY. Sur les bons effets des fumigations d'acide muriatique oxigéné, XLVI, 118.

FONTANA. (Félix) Mort de cet auteur; notice de ses ouvrages, LIV, 224.

FOURCROY. Extrait d'un mémoire sur l'histoire naturelle, chimique et médicale de l'urine, XXXI, 48. Notice d'un ouvrage ayant pour titre *Chimie optomatique*, 225. Notice d'un mémoire de Fabroni, sur les fermentations vineuse, putride, acéteuse,

Digitized by Google

et sur l'éthérification, 299. Nouvelles de chimie, extraites de la correspondance de plusieurs savans étrangers, et de l'état de cette science en France, XXXII, 175. Rapport sur les eaux minérales artificielles fabriquées à Paris dans le nouvel établissement de M. Paul, XXXIII, 125. Système des connoissances chimiques, etc, XXXVI, 318; XXXVII, 94, 322. Notes sur les observations de Proust sur le système des connoissances chimiques, XLII, 225. Remarques sur le mémoire des chimistes hollandais relatif au gaz oxide de carbone, XLIII, 132. Sur un nouveau minéral de l'Ile de France, reconnu pour un véritable phosphate de fer pur et cristallisé, L, 200. Extrait du manuel du galvanisme de M. Izarn, 287. Sur l'alumine de Saxe, LII, 30. Philosophie chimique, ou vérités fondamentales de la chimie moderne, etc., LVI, 217.

Fourcroy et Vauquelin. Premier mémoire pour servir à l'histoire naturelle, chimique et médicale de l'urine, etc., XXXI, 48. Second mémoire pour servir à l'histoire naturelle, etc., de l'urine humaine, XXXII, 80, 113. Sur l'analyse de l'urine humaine, 211. Sur l'analyse des calculs urinaires humains, 213. Notes et réflexions sur l'éther préparé à la manière de M. Dabit, XXXIV, 318. Sur l'identité des acides pyromuqueux, pyrotartareux et pyroligneux, et sur la nécessité de ne les plus regarder comme des acides particuliers, XXXV, 161. Sur la présence d'un nouveau sel phosphorique terreux dans les os des animaux, et sur l'analyse de ces organes en général, XLVII, 244. Extrait d'un mémoire sur le platine, XLVIII, 177. Expériences sur le platine brut,

Digitized by Google

sur l'existence de plusieurs métaux, et d'une espèce nouvelle de métal dans cette mine, XLIX, 188. Seconde série d'expériences sur le nouveau métal contenu dans le platine brut, XLIX, 219. Second mémoire sur le platine brut, ou première suite de recherches sur le nouveau métal contenu dans le platine brut, L, 5. Expériences sur une liqueur qui se trouvoit renfermée dans le caoutchouc du *castilloya elastica* du Mexique, rapportée par MM. Humboldt et Bonpland, LV, 296. Sur la découverte d'une nouvelle matière inflammable et détonante, formée par l'action de l'acide nitrique sur l'indigo et les matières animales, 303. Mémoire sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LVI, 37. Mémoire sur le guano, ou engrais naturel des îlots de la mer du Sud, près des côtes du Pérou, LVI, 258. Expériences faites sur l'ivoire frais, sur l'ivoire fossile et sur l'émail des dents, pour rechercher si ces substances contiennent de l'acide fluorique, LVII, 37.

FOURCROY, VAUQUELIN et THENARD. Expériences galvaniques, XXXIX, 103.

FOURIER. Sur l'aqueduc qui porte les eaux du Nil au château du Caire, XXXIII, 93.

FOURMY. Mémoire sur les ouvrages de terre cuite, et particulièrement sur les poteries, XLIV, 250. Observations sur un mémoire de M. Proust contenant l'apologie du plomb considéré comme base des vernis de poterie, LIII, 230.

FRAGOSO. Description abrégée de tous les travaux, tant d'amalgamation que des fonderies qui sont

Digitized by Google

actuellement en usage dans les ateliers de Halsbruc, XXXVIII, 196.

Friedlander. Extrait du journal de physique de Gilbert, XLI, 106, 311.

Fuchs. Sur la transmission des gaz par les vaisseaux de terre, XXXI, 175.

G.

Gadolini. Introduction à la chimie, XXXIV, 111.

Gallitzin. Recueil de noms par ordre alphabétique, appropriés en minéralogie, aux terres et aux pierres, etc., XLVII, 93.

Garaye (de la). Procédé pour préparer les extraits, XLIII, 42, 43.

Gariga. Lettre aux rédacteurs des Annales, XLVIII, 164.

Gautherot. Mémoire sur le galvanisme, XXXIX, 203.

Gazeran. Observations sur le traitement des mines de fer avec la houille, XXXI, 13. Sur la constitution des aciers, et particulièrement sur l'acier obtenu directement des fontes de fer appelé *acier naturel*, XXXVI, 61. Mémoire sur la fabrication des boules pyrométriques de Wegdwood, 100.

Gay-Lussac. Recherches sur la dilatation des gaz et des vapeurs, XLIII, 137. Note sur la précipitation mutuelle des oxides métalliques, XLIX, 21. Relation de son voyage aérostatique, LII, 79. Lettre à M. Berthollet sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales et sur la pierre alumineuse de la Tolfa, LV, 258.

Digitized by Google

GEHLEN. Nouvelles chimiques extraites d'une lettre à M. Guyton, LVII, 94. Sur l'acide acétique et son éther, 94, 95. Lettre à M. Vogel sur les acides formique et pyrotartareux, etc., LX, 78.

GEOFFROY. Manuel de médecine pratique, XXXVI, 221.

GEOFFROY ST.-HILAIRE. Note critique sur l'espèce de singe appelé *cynocéphale*, XXXIII, 91.

GERBOIN. Expériences galvaniques, XLI, 196.

GERMAIN. Traduction d'un Mémoire sur la manière de retirer l'eau-de-vie des pommes de terre, LVI, 207.

GILBERT. Extraits de son journal de physique, XLI, 106, 311. Sur les étincelles de la batterie de Volta, 312.

GILPIN. Tables des pesanteurs spécifiques des liqueurs spiritueuses, etc., XLVIII, 120.

GIOBERT. Sur la soie, XLVII, 206.

GIOVINO. Observations électrico-atmosphériques et barométriques comparées, XLVIII, 189.

GIRARD. Appareils à la manière de Woulf et sans luts, XXXII, 283.

GIRTANNER. Lettre à M. Van-Mons, sur l'analyse de l'azote, XXXIII, 229. Mémoire dans lequel on examine si l'azote est un corps simple ou composé, XXXIV, 3. Lettre à M. Van-Mons, sur l'efficacité des substances oxidantes, et particulièrement de l'oxide d'arsenic dans quelques maladies, 306. Sur la volatilisation du cristal de roche, 309. Mort de ce chimiste, 331.

Digitized by Google

Gmelin. Expériences sur le chrôme et le tellure, XXXIV, 275, 276. Description de la marckanite, XXXVIII, 325. Analyse du béril de Sibérie, XL, 109, XLIV, 27.

Godon. Observations pour servir à l'histoire du chrôme, LIII, 222.

Gorse. Lettre à M. Monge, sur un phénomène d'optique appelé *mirage*, XXXIX, 211.

Graffenauer. Traité sur le camphre, considéré dans ses rapports avec l'histoire naturelle, la physique, la chimie et la médecine, XLIX, 328. Essai d'une minéralogie des départemens du Haut et Bas-Rhin, etc., etc., LV, 328.

Gregor. Examen chimique d'un fossile du comté de Cornouaille, LX, 307.

Gren. Sur son journal, XXXI, 15.

Grille. Note sur l'oxigène considéré comme médicament, XXXIII, 74.

Grothuss. Mémoire sur la décomposition de l'eau et des corps qu'elle tient en dissolution, à l'aide de l'électricité galvanique, LVIII, 54.

Graubbens. Manière de préparer la soie de la Chine, L, 66.

Guiart, fils. Mémoire sur les moyens de perfectionner la méthode de Tournefort, XLV, 149. Extrait du voyage dans les quatre îles de la mer d'Afrique, LIII, 91, 328.

Guyton. Extrait du procès-verbal des expériences faites à l'Ecole polytechnique sur la combustion du diamant, XXXI, 72. Sur les affinités que les terres exercent les unes sur les autres, soit par

Digitized by Google

la voie sèche, soit par la voie humide, 246. Extrait d'observations sur l'existence de la silice dans l'épiderme de quelques roseaux, 279. Procès-verbal de la conversion du fer doux en acier par le diamant, 328. Observations sur le passage du diamant à l'état de charbon ou d'oxide noir de carbone, XXXII, 62. Rapport des nouveaux poids de France avec les poids dont se servent les chimistes allemands, 225. Rapport sur le mémoire de Thenard concernant les différens états de l'oxide d'antimoine, et ses combinaisons avec l'hydrogène sulfuré, 257. Nouvelles de chimie extraites de sa correspondance, 328. Sur la nature du lapis-lazuli, XXXIV, 54. Note sur un article sur l'adhésion, 199. Sur les mortiers, la chaux maigre, le béton et la pouzzolane, XXXVII, 253. Rapport fait à l'Institut sur la lampe de MM. Carcel et Carreau, XXXVIII, 135. Extrait des observations de M. Woodhouse sur quelques objections de Priestley contre le système anti-phlogistique, 272. Sur la combustion à froid du gaz oxide de carbone, XXXIX, 18. Traité des moyens de désinfecter l'air, de prévenir les contagions et d'en arrêter les progrès, 74. Description d'un poêle sur les principes de la cheminée suédoise, avec bouche de chaleur, XLI, 79. Rapport fait à l'Institut sur un instrument destiné à indiquer les titres des pièces d'or, XLII, 22. Description de l'appareil de distillation de M. Burkitt, 191. Extrait du journal de Nicholson, 191, 195, XLIV, 21. Extrait du XVe. volume du répertoire des arts et manufactures, 301. Sur quelques phénomènes que présentent les essais d'alliage du fer avec l'argent et le plomb, XLIII, 47. Sur la vraie

Digitized by Google

nature des précipités formés par les prussiates dans les dissolutions acides de baryte et les affinités de l'acide prussique, 185. Sur le rouge à polir, 331. Examen des changemens proposés par le docteur Mitchill dans le plan et la nomenclature des chimistes français, XLIV, 305. Traité des moyens de désinfecter l'air, de prévenir la contagion et d'en arrêter les progrès, 286, LVI, 105. Observations sur l'usage efficace des fumigations acides, extraites de sa correspondance, XLVI, 113. Description d'un pyromètre de platine 276. Examen d'un carbonate de magnésie natif, XLVII, 85. Extrait du recueil de noms par ordre alphabétique appropriés en minéralogie, etc., 93. Extraits de la bibliothèque italienne, 203, XLVIII, 98, 186. Le vérificateur, ou instrument mis à la portée de tout le monde pour juger les faux louis d'or, XLVII, 291. Sur l'alliage de l'or avec le platine, 300. Extrait de l'ouvrage de M. Winterl sur une nouvelle chimie, 312. Extrait des observations de Chenevix sur la nature des humeurs de l'œil, XLVIII, 74. Extrait du mémoire de M. Mojon sur le sulfate de magnésie de la Guardia, 79. Examen d'un moyen proposé pour rendre l'eau de la mer propre au blanchissage du linge, sans le secours du savon, 108. Extraits de sa correspondance sur les propriétés anti-contagieuses des acides minéraux en vapeurs et en gaz, LI, 311. Extrait du cours de chimie générale appliquée aux arts, de MM. Christobal, etc., LIII, 115. Rapport sur une tête sculptée de silex pyromaque, avec couverte de calcédoine, LVIII, 75. Sur la pierre filtrante, et sur la manière de déterminer

Digitized by Google

la pesanteur spécifique des corps à grands pores, LX, 121.

GUYTON et BERTHOLLET. Rapport fait à la première Classe de l'Institut sur les cheminées dites *calorifères* salubres, présentées par M. Olivier, LV, 5.

GUYTON et CHAPTAL. Rapport sur la question de savoir si les manufactures qui exhalent une odeur désagréable peuvent être nuisibles à la santé, LIV, 86.

GUYTON et DUVERNOIS. Expériences sur la dilatation des gaz, XLIII, 152, 154, 156.

GUYTON, DEYEUX, VAUQUELIN et SAGE. Rapport à l'Institut, sur l'établissement formé par MM. Anfrye et Lecour, pour extraire le cuivre et l'étain des scories du métal de cloche, XLI, 167.

GUYTON et VAUQUELIN. Rapport à l'Institut sur un mémoire de M. Thenard, ayant pour titre : Observations sur la combinaison de l'acide tartareux avec les bases salifiables, etc., XXXVIII, 30.

H.

HACHETTE. Traduction des expériences de Dalton sur les fluides, considérés comme conducteurs, XLV, 177.

HAHNEMANN. Découverte d'un nouvel alcali, XXXVI, 215.

HALLE. Expériences sur les effets de la compression pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.

HALLÉ et JUMELIN. Rapport sur l'ouvrage de M.

Digitized by Google

Clavelin, concernant les principes de la statique de l'air et du feu, appliqués à la construction des cheminées, XXXIII, 172.

HALMA. Traduction des expériences sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 67. Traduction d'un mémoire sur le phosphate de chaux, 230.

HAPEL LACHENAY. Sur divers travaux chimiques, relatifs aux productions des colonies françaises d'Amérique, XXXII, 187. Lettre à M. Fourcroy, XXXIV, 90. Nouveau procédé pour le terrage du sucre, XL, 73.

HARN JUN (Robert). Mémoire sur l'usage du chalumeau et les moyens de l'alimenter d'air, XLV, 112. Addition à ce mémoire, LX, 81.

HATCHETT. Découverte d'un nouveau métal nommé colombium, XLI, 188, 194, XLII, 153. Description et analyse de ce minéral, XLIV, 159. Sur les variétés de la résine élastique fossile, XLV, 31 et suiv. De l'emploi du prussiate de cuivre comme couleur dans la peinture, XLVI, 168. Expériences et observations sur l'or et sur ses différens alliages, etc.; annonce de la traduction de cet ouvrage, L, 113. Sur les parties constituantes du tannin, LV, 84. Mémoire sur une substance tannante artificielle, LVII, 113. Expériences et observations nouvelles sur une substance artificielle qui a les principales propriétés caractéristiques du tannin, 211, 225, LX, 5. Expériences sur le camphre, *ibid.*

HASSENFRATZ. Sur la manière de déterminer l'humidité et la sécheresse de l'air, XXXI, 125. Extrait d'un rapport sur les moyens employés

Digitized by Google

pour retirer l'antimoine de ses mines, 134. Sur les anomalies apparentes dans les densités des différentes proportions d'eau et de sel à l'état solide, et sur quelques phénomènes de la chaux vive, de l'alun et du nitre, 284. Sur les alcogrades, XXXIII, 3. Lettre à M. Schmidt sur quelques points d'hydrostatique, XXXIX, 177. Cours de physique céleste, ou leçons sur l'exposition du système du monde, XLIV, 285. Lettre à M. Werner sur la théorie des filons, XLIX, 129. Observations sur la cause qui augmente l'intensité du son dans les porte-voix, L, 297. Lettre à M. Gillet-Laumont, 312. Lettre au même sur un voyage dans les Alpes, LII, 143. Mémoire sur la propagation du son, LIII, 64.

HAUCH. Expériences sur le gaz extrait de l'eau bouillie, XXXII, 198, XXXIV, 17, 18.

HAUFFMANN. Sur une couleur à marquer aux chefs des toiles de coton ou de lin écrues, qui puisse résister aux opérations du blanchiment, etc., LIII, 208.

HAUSSMANN (Jean-Michel). Observations sur le garançage, suivies d'un procédé simple et constant pour obtenir de la plus grande beauté et solidité la couleur connue sous la dénomination de rouge du Levant ou d'Andrinople, XLI, 124. Additions à ce mémoire sur le garançage, etc., XLVIII, 233. Lettre à M. Berthollet sur divers objets de chimie, LVI, 5. Autre lettre à M. Berthollet sur plusieurs points de chimie, LVIII, 182. Sur le pourpre violet et les différentes nuances qu'on peut en faire dériver, LX, 288.

Digitized by Google

HAUY. Traité élémentaire de physique, XLVIII, 208.

HECTH. Lettre à M. Vauquelin, XXXVII, 112.

HELLOT et GEOFFROY. Examen d'un alliage de zinc et d'étain, LI, 30, 51.

HENRY (William). Sur la décomposition du prussiate de potasse par la baryte, XLIII, 187 et suiv. Série d'expériences entreprises pour la décomposition de l'acide muriatique, 306.

HENRY. Expériences comparatives sur la clarification des vins rouges et des vins blancs, LII, 199. Observations sur la propriété émétique de la partie ligneuse de l'ipécacuanha gris, et analyse de cette racine, LVII, 28. Observations sur les deux préparations d'éther acétique, LVIII, 192.

HENRY et VALLÉE. Observations sur la préparation de l'éther sulfurique, et examen de l'huile connue sous le nom d'huile éthérée, d'huile douce du vin, LV, 70.

HERMSTADT. Sur l'emploi de quelques plantes astringentes pour le tannage, LIV, 219. Expériences et observations sur le blanchissage de la toile et les produits du lin, LV, 113.

HERSCHEL. Sur la nature double et la température des rayons de la lumière, XLIV, 29.

HIELM. Sur l'art de durcir le cuivre, XXXIV, 28.

HILDEBRANDT. Sur la précipitation par les alcalis, XXXI, 175. Expériences et opinions chimiques sur le sang, l'assimilation et la chaleur animale, XXXIII, 286, XXXIV, 185, 272. Sur la formation du sulfate de soude par le muriate de cet

Digitized by Google

alcali et le sulfate natif de chaux, 275. Sur les moyens de donner au cuir à semelle de Russie une qualité supérieure à celui d'Angleterre, 278. Encyclopédie de la chimie générale, XXXVI, 219. Sur la solubilité du cuivre dans l'ammoniaque, XL, 109, XLIV, 37.

HISINGER. Lettre à M. Vauquelin sur l'analyse d'une pierre de l'espèce du pléonaste; d'un oxide de manganèse rose silicifère, etc., LVIII, 97.

HISINGER et BERZELIUS. Nouveau métal trouvé dans une substance minérale de Bastnas en Suède, appelée tungstein, L, 245. Expériences galvaniques, LI, 167. Description minéralogique et analyse chimique d'une pierre appelée *pyrophysalithe*, LVIII, 114.

HOPE (Thomas-Charles). Expériences et observations sur la contraction de l'eau par la chaleur à de basses températures, LIII, 272.

HOWARD. Expériences et observations sur quelques substances pierreuses qu'on a dit, à différentes époques, être tombées sur la terre, et remarques sur différentes espèces de fers natifs, XLIII, 56, 225. Procédés pour obtenir le mercure fulminant, XXXVIII, 322.

HUMBOLDT. Lettre à M. Fourcroy sur plusieurs objets d'histoire naturelle et de chimie, XXXV, 102. Lettres datées de Quito, XLIII, 216. Analyses de plusieurs substances minérales envoyées par ce physicien, LIII, 260. Sur le guano, LVI, 259.

HUMBOLDT et GAY-LUSSAC. Expériences sur les moyens eudiométriques

Digitized by Google

eudiométriques et sur la proportion des principes constituans de l'atmosphère, LIII, 239, 240. Expériences sur la torpille, LVI, 15.

Hume. Note sur l'acide phosphorique et sur le phosphore, LV, 172.

Hutton. Théorie géologique, LIX, 173.

I.

Izarn. Lithologie atmosphérique. Extrait, XLVIII, 225. Manuel du galvanisme, extrait, LI, 287.

J.

Jadelot. De l'art d'employer les médicamens, ou du choix des préparations et de la rédaction des formules dans le traitement des maladies, LVI, 107.

Jordan de Clausthal. Analyse du caoutchouc fossile d'Angleterre, XL, III.

Josse. Lettre aux rédacteurs des Annales de chimie, XXXV, 74. Notice sur les travaux de Laborie, 84.

Josse de Rennes. Mémoire contenant l'examen physique et chimique des dents, XLIII, 3.

Juch. Sur l'existence de l'acide gallique dans la gomme arabique, XXXII, 319.

Julia. Mémoire sur la culture de la soude dans le Languedoc, suivi de quelques observations sur la terre qui la produit, XLIX, 267. Nouveau procédé pour teindre le coton rouge en amarante, L, 147. Analyse des eaux minérales de Rennes, département de l'Aude, LVI, 119. Description d'un nouvel appareil pour la distillation du vin, LVIII, 291.

Digitized by Google

JULIO. Sur les effets du fluide galvanique appliqué à différentes plantes, XLVII, 205. Précis de quelques expériences sur les effets meurtriers du phosphore pris intérieurement, 207.

JULIO, GIOBERT, VASSALI-EANDI et ROSSI. Bibliothèque italienne, ou tableau des progrès des sciences et des arts en Italie, XLVII, 203.

K.

KARSTEN. Description du sulfate de baryte brun fibreux, XLV, 23. Traduction en allemand de la minéralogie de Haüy, LII, 307.

KEMERLIN. Sur un alliage de zinc et d'étain, LI, 50.

KENNEDY. Analyses chimiques de plusieurs espèces de pierres qui tiennent de la soude et de l'acide muriatique, XLI, 224; XLIV, 118, 119. Analyse d'une variété de zéolithe, 74.

KIND. Sur une production artificielle de camphre, LI, 270.

KIRWAN. Des variations de l'atmosphère, XLIV, 314; XLV, 96, 166, 255; XLVI, 73, 167.

KLAPROTH. Examen chimique du spinel, XXXI, 141. Lettre à M. Vauquelin sur divers points de chimie, XXXVII, 86. Découverte de la soude dans la chryolite du Groënland, 89, 90. Analyse de la pharmacolithe, XL, 109; XLIV, 32. Extrait de son troisième volume des analyses, XLIV, 113, 225; XLV, 3. Sur la découverte d'un nouvel acide, XLIX, 36. Lettre à M. Vauquelin sur différens objets de chimie, 255. Dissertation et analyse des

Digitized by Google

pierres ou masses métalliques météoriques, LI, 157. Analyse d'une matière combustible particulière de la Prusse orientale, 188. Analyse d'une terre verte de la nouvelle Prusse, LII, 22. Sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales, LIV, 207, 208. Sur les oxides métalliques, 218. Sur la mine d'alun de Fraienwalde, LVII, 95. Mémoire sur l'acide sulfurique, LVIII, 122. Examen chimique des cinabres natifs du Japon, de Neumaerktel et d'Idria, 303. Analyse du klebschiefer de Mênil-montant, LX, 79.

KLAPROTH, HERMBSTAEDT, RICHTER, SCHERER, GEHLEN et TROMMSDORFF. Nouveau Journal de chimie, LI, 157; LII, 5.

KNIGHT. Description d'un appareil simple pour faire sauter les vieux troncs ou racines de bois par l'explosion de la poudre à canon, XLVII, 267.

KRUSENSTERN. Succès des moyens employés pour la conservation de l'eau dans les navigations de long cours, LIX, 96 et suiv.

L.

LAFAYE. Sur la composition du mortier des Romains, XXXVII, 255.

LAFISSE et PELLETIER. Extrait du cours élémentaire d'histoire naturelle pharmaceutique, de Morelot, XXXVI, 105.

LAENGE. Sur une nouvelle terre trouvée dans les os, XLVII, 252.

LAMPADIUS. Analyse de la pierre de miel, XXXVI, 203; XLIV, 235. Essais faits en petit et en grand

Digitized by Google

sur les moyens d'extraire le sucre de la betterave ou poirée blanche, etc., XXXVIII, 76. Manuel de l'analyse des minéraux, XXXIX, 295. Nouvelle production d'ammoniaque, XLI, 207. Sur un soufre liquide, XLIV, 243; LX, 79.

LAPLACE, COULOMB, HALLÉ, MONGE, FOURCROY, VAUQUELIN, etc. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut national sur les expériences de Volta, XLI, 5.

LARCHER DAUBANCOURT et ZANETTI aîné. Observations chimiques sur différens liquides animaux soumis à l'action galvanique, XLV, 193.

LASTEYRIE. Traité des constructions rurales, etc., XLII, 108.

LAUDET. Observations sur les éthers, 282.

LAUDUN. Lettre aux administrateurs des hospices de Lyon, sur la nécessité d'y introduire les procédés de désinfection par les acides minéraux, L, 87.

LAUGIER. Extrait du mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur la découverte d'une matière inflammable et détonnante, etc., LV, 303. Extrait d'un mémoire des mêmes auteurs, sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LV, 37. Extrait du mémoire de Fourcroy et Vauquelin sur le guano, etc., LVI, 258. Extrait d'une lettre de MM. Cioni et Petrini à M. Pacchiani, 269. Mémoire sur un principe nouveau contenu dans les pierres météoriques, LVIII, 261.

LAVOISIER. Ses travaux sur la fermentation, XXXVI, 115. Sur la volatilisation du nitrate de potasse, XXXVII, 306.

Digitized by Google

LEBLANC. Notes relatives au nickel, XXXI, 274. Observations sur la confection et l'usage de la soude, L, 92.

LEBLOND. Sur la culture du roconyer et la fabrication du rocou, XLVII, 113.

LEHOT. Mémoire sur le galvanisme, XXXVIII, 42.

LELIEVRE. Article sur le tableau méthodique des espèces minérales de M. Lucas, LVII, 107.

LE NORMAND. Réclamation relative à l'invention des parachutes, XXXVI, 94.

LENTIN. Sur une substance animale particulière, XXXI, 16. Sur la préparation du pourpre minéral, XXXII, 171.

LEPERE. Projets d'établissement des moulins à vent en Egypte, XXXIII, 94.

LERMINA. Lettre à M. Guyton, sur la cristallisation du lazulite, L, 144.

LEROUX de Versailles. Mémoire sur la gomme que contient le *hyacinthus non scriptus*, XL, 145.

LEROUX de Paris. Sur la meilleure manière de préparer l'extrait gommeux d'opium, XLVI, 161.

LESAGE. Note sur une assertion de Lavoisier, L, 64.

LESLIE (John). Description d'un hygromètre et d'un photomètre, XXXV, 3.

LEVAVASSEUR. Extrait d'une notice sur divers procédés propres à corriger les défauts de certains fers, aciers et fontes, XLII, 183. Extrait d'une lettre qui lui est écrite de Toulon sur l'oxidation de la fonte de fer, XLVII, 107.

LIBES. Théorie de l'élasticité appuyée sur des faits

Digitized by Google

confirmés par le calcul, XXXIII, 110. Traité élémentaire de physique, etc., XL, 196. Nouveau dictionnaire de physique, rédigé d'après les découvertes les plus modernes, LIX, III.

LINDBOM. Extrait des mémoires de l'Académie de Stockholm, sur la manière de préparer la soie de la Chine, L, 66. Traduction d'un mémoire sur le cérium, 245.

LORIOT. Composition de son mortier, XXXVII, 254.

LOWITZ. Méthode avantageuse de séparer l'acide tartareux du tartre crud, XXXIV, 177. Observations sur le titane, 270. Sur les propriétés du charbon, XLIII, 87 et suiv.

LOYSEL. Essai sur l'art de la verrerie, XXXV, 314; XXXVI, 71. Mémoire sur le blanchiment de la pâte du papier, XXXIX, 137.

LUCAS. Tableau méthodique des espèces minérales, LVII, 107.

LUÏSCHIUS (Stipriaan). Traduction en hollandais du traité des moyens de désinfecter l'air, etc., XLVI, 105.

LAFOLIE (de). Invention de nouvelle vaisselle en fer étamée avec du zinc, LI, 63.

M.

M***. Note sur un article de M. Proust relatif aux carbonates calcaires, LVIII, 205.

MACQUER. Expériences sur les différentes espèces de raisins, XXXVI, 37.

Digitized by Google

MAIGNÉ. Baromètres portatifs, XLVII, 213.

MALOUIN. Sur l'étamage par le zinc, LI, 49.

MARCHAIS. Observations sur le mémoire de M. Dufour, sur la composition chimique de la fleur du carthame, L, 73.

MARCHAIS, CAMUS, DELUNEL, MAUGRAS et GUIART. Rapport à l'athénée des arts sur les fontaines filtrantes de Smith et Cuchet, LI, 37.

MARÉCHAUX de Wesel. Sur l'inutilité de l'eau pure ou chargée de sels dans la construction de la pile galvanique, LVII, 61.

MARGUERON. Notice sur l'huile extraite du *cornus sanguinea*, XXXVIII, 174. Sur l'action réciproque de plusieurs huiles volatiles avec quelques substances salines, XLVII, 46.

MARTIN. (J.) de la source principale du carbone dans les végétaux, XLVII, 204.

MARTIN. Mémoire sur l'oxide de mercure sulfuré rouge, XXXII, 322.

MASCAGNI. Sur l'acide boracique et les différens borates qu'on trouve dans les lagoni du Volterano etc. XLVIII, 103.

MASSUYER. Résumé de sa doctrine médicale, LVI 226.

MAYER. Sur la conversion de l'eau en air, XXXIV, 29.

MERAT-GUILLOT. Analyse comparée des os de l'homme avec ceux des différens animaux, XXXIV, 68. Expériences sur le principe tannant, et réflexions sur l'art du tannage, XLI, 323.

MEYRAC. Analyse des eaux salino-sulfureuses de Gamarde, XXXV, 300.

Digitized by Google

MITCHILL. Changemens proposés dans le plan et la nomenclature des chimistes français, XLIV, 305.

MITTENHOFF et MOUROT. Rapport sur leur poterie, LIV, 318.

MOJON. Rapport sur une fouille de bois bitumineux, XLV, 327. Lettre à M. Guyton sur l'usage avantageux des fumigations acides, XLVI, 115. Mémoire sur le sulfate de magnésie de la Guardia, XLVIII, 79. Mémoire sur l'épidémie catarrhale qui a régné à Paris dans l'hiver de l'an 11, XLIX, 239.

MONGE. (Gaspard) Notice sur la fabrication des fromages de Lodezan connu sous le nom de parmezan, XXXII, 287. Observations sur la fontaine de Moyse, XXXIV, 86.

MONGE, FOURCROY, BERTHOLLET et VAUQUELIN. Extrait du rapport du juge de paix du canton de Vezenobres sur une pierre tombée à Valence, suivi de son analyse, LIX, 34, 35 et suiv.

MONTGOLFIER. Lettre à un de ses amis sur l'invention des parachutes, XXXI, 270.

MOREAU jeune. Lettre aux rédacteurs des Annales, LI, 36.

MORELOT. (Simon) Cours élémentaire d'histoire naturelle pharmaceutique, XXXVI, 105.

MORGAN. Sur l'électricité, XXXIV, 95.

MORICHINI. Découverte de l'acide fluorique dans les os fossiles, LIV, 207, et dans les dents humaines, LV, 258, 260.

MOROZZO. Expériences sur l'absorption des gaz par le charbon, XXXII, 6, 7.

MOURGUES. Cas où l'on doit vendanger en deux tems, XXXV, 285.

Digitized by Google

MULLER. Sur la décomposition de l'alcool en contact avec la potasse caustique, XLIX, 66.

MUSHETZ. Nouvelle méthode pour la fabrication de diverses qualités d'acier, XLI, 178.

MURRAY. Sur la transmission de la chaleur à travers le mercure et l'huile, contenus dans des vaisseaux de glace etc., XLII, 195.

MUSSIN-PUSCHIN. Expériences sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 67; XXXIII, 183. Sur la désoxigénation de l'acide phosphorique par le zinc, XXXIV, 276. Observations sur le chrome et le sel qui se forme par la décomposition de l'amalgame de platine, 277. Sur de nouveaux sels triplés de platine, LIV, 220.

N.

NAPIONÉ. Exposition d'une nouvelle méthode pour séparer l'argent qui se trouve allié au cuivre dans la monnoie de billon, XLI, 160.

NICOLAS. Mémoire analytique sur les différentes humeurs de l'œil, dans les vues de découvrir leur nature et les causes qui peuvent donner lieu à cette maladie désignée sous le nom de *cataracte*, LIII, 3.

NICOLAS et GUERUDEVILLE. Recherches chimiques et médicinales sur le diabète sucré ou phtisurie sucrée, XLIV, 45.

NICHOLSON. Extrait du mémoire de Charles Hatchett sur un métal découvert nouvellement, XLII, 153. Observations sur la théorie exposée par Volta, 157. Extraits de son journal, XLIV, 21; XLV, 103, 108; XLVI, 250, LX, 132.

Digitized by Google

O.

ODIER. Observations sur les moyens de détruire les miasmes qui produisent les fièvres malignes et contagieuses, XLII, 36.

OERSTED. Publication d'un ouvrage de M. Winterl, intitulé Matériaux pour servir de base à une chimie du dix-neuvième siècle, L, 173.

OETZEL. Extrait d'un mémoire de Richter, sur la purification du cobalt et du nickel, LIII, 107. Traduction d'un mémoire de Richter sur le nickel absolument pur et les preuves qu'il est un métal noble etc., 164. Traduction d'un mémoire de Richter sur le niccolane, métal nouvellement découvert, LIV, 302.

OLIVIER. Invention des cheminées dites calorifères salubres etc., LV, 5.

OLIVIER DESERRES. Observations sur le moment le plus favorable à la vendange, XXXV, 277.

P.

PACCHIANI. Décomposition de l'acide muriatique, LIV, 332; LV, 15. Lettre à M. Fabroni sur la composition de l'acide muriatique, LVI, 111.

PARMENTIER. Réflexions sur l'oxigène considéré comme médicament, XXXIII, 74. Réflexions sur un brouillard qui a eu lieu à Maestricht, 221. Réflexions sur les vins médicinaux, XXXV, 58. Traité sur le vinaigre, XXXVII, 113. Remarques sur la clarification, XXXIX, 113. Nouvelles réflexions sur

Digitized by Google

les vins médicinaux, 225. Observations sur la substitution de l'orge mondé au riz, XL, 33. Sur les teintures alcooliques médicinales, 257. Observations sur le sucre de betterave, XLII, 289. Considérations générales sur les extraits des végétaux, XLIII, 19. Notice sur la composition et l'usage du chocolat, XLV, 139. Extrait des observations sur plusieurs préparations pharmaceutiques, XLVII, 97. Observations sur les cantharides et les vésicatoires, 225. Code pharmaceutique à l'usage des hospices civils, 269; LX, 331. Expériences et observations sur les teintures alcooliques et les vins médicinaux, L, 33. Sur les plumes et le duvet des oiseaux domestiques, LI, 5. Observations sur quelques procédés hollandais relatifs aux sciences et aux arts, 97. Extraits du mémoire de M. Payssé, sur la préparation en grand de quelques oxides de mercure, LI, 195; LII, 68. Expériences et observations sur le collage et la clarification des vins, LI, 179. Du plâtre considéré comme engrais des terres et des prairies artificielles, LIII, 44. Examen chimique et pharmaceutique des produits du raisin non fermenté, 118. Nouvelles observations relatives à l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 66. Communication du mémoire de Hermstaedt, sur le blanchissage de la toile, etc., LV, 113. Communication de la note de M. Bertrand sur le briquetage, 282. Communication du mémoire de MM. Reynard et Facquez, sur l'analyse de l'air d'une citerne, LVI, 49. Communication d'un mémoire sur la manière de retirer l'eau-de-vie des pommes de terre, 207. Note sur un vernis, 254.

Digitized by Google

Observations sur la pharmacopée batave, LVII, 200; LVIII, 5. Sur les eaux-de-vie considérées comme boisson à l'usage des troupes, LIX, 5. Extrait d'un mémoire de M. Payssé, sur le café, LIX, 196. Second extrait de ce mémoire, 293. Extrait d'une lettre de M. Boudet sur les eaux de Gaildorf, LX, 67. Communication d'une notice de M. Perperès sur la formation de l'acide acéteux dans les mauvaises digestions, 280.

PARMENTIER et DEYEUX. Précis d'expériences et observations sur les différentes espèces de lait etc., XXXII, 55.

PAROLETTI. Sur l'usage des fumigations d'acide muriatique oxigéné pour désinfecter les ateliers de vers à soie, L, 107; LI, 322.

PAUL. Notice de son mémoire sur les eaux minérales artificielles, XXXIII, 131.

PAYSSÉ. Note sur le brouillard qui a eu lieu à Maestricht le 14 nivose an 8, XXXIII, 217. Analyse des eaux minérales de Tongres, XXXVI, 161. Observations sur la baryte et la strontiane, XXXIX, 321. Réponse aux remarques de M. Dartigues, XL, 208. Préparation d'un lut propre à toutes les préparations de chimie où il est nécessaire d'en employer, XLV, 139. Note sur un phénomène chimique particulier, XLVII, 217. Sur quelques procédés hollandais relatifs aux sciences et aux arts, LI, 97, 98. Mémoire sur la préparation en grand de quelques oxides de mercure, 15; LII, 68. Réflexions sur les observations de M. Vernet, relativement à la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 73. Mémoire sur le café, LIX, 196, 293.

PEARSON. Expériences sur la vaccine, XXXII, 174.

PELLETAN. Fabrication du sel de soude, LX, 19.

Digitized by Google

PEPYS. Expériences sur la production de froid artificiel et sur la congellation du mercure, XLI, 59. Description d'un galvanomètre, 177. Invention d'un eudiomètre, 189. Description d'un grand appareil galvanique, XLVI, 169.

PERPERNS. Notice sur la formation de l'acide acéteux dans les mauvaises digestions, LX, 280.

PEZZONI. Lettre au docteur Careno sur l'application du tannin dans l'art de guérir, LVI, 223.

PFAFF. Réfutation des expériences galvaniques de Humboldt, XXXIV, 307. Extrait du manuel de l'analyse des minéraux par Lampadius, XXXIX, 295. Expériences faites conjointement avec Van-Marum, sur la colonne électrique, XL, 289 et suiv. Nouvelles expériences sur la respiration de l'air atmosphérique, principalement par rapport à l'absorption de l'azote, et sur la respiration du gaz oxide d'azote, LV, 177. Lettre à M. Berthollet sur la décomposition de l'acide muriatique, annoncée par M. Pacchiani, LX, 314.

PICTET. Sur l'épiderme de quelques plantes; sur la vaccine communiquée aux hommes par l'inoculation, XXXII, 190.

PINEL. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut, sur les résultats avantageux qu'a obtenus M. Desgenettes par l'usage des fumigations d'acide muriatique oxigéné, LVII, 187.

PISIS. Réflexions sur quelques passages des anciens, XXXVII, 327. Expériences sur les cendres de quelques bois, XXXVIII, 91. Sur les incrustations des cheminées où l'on fond la mine d'antimoine,

Digitized by Google

XLIX, 164. Observations sur le vin, et sur le raisin d'Alicante, LVII, 5.

PLANCHE. Note relative à une des observations de Proust sur le système des connoissances chimiques, XLIV, 91. Observations sur la décomposition de l'acétite de plomb par le zinc à l'état métallique, XLV, 83. Sur la possibilité de recueillir une certaine quantité d'acide succinique pendant la fabrication du vernis au karabé, etc. XLIX, 40. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, sur la décomposition spontanée de la dissolution nitrique du camphre, LIII, 346. Observations sur l'acide sulfureux, LX, 253.

PLANCHE et BOULLAY. Rapport d'un mémoire sur l'acide acétique par M. Dubuc, LIV, 145.

PLAYFAIR. Eclaircissemens sur la théorie de Hutton, XLVII, 263.

POGGI (Junius). Lettre aux rédacteurs des Annales, sur une source de pétrole, XLV, 171. Extrait d'un rapport sur une fouille de bois bitumineux, 327. Lettre à M. Guyton sur l'usage des fumigations acides principalement dans les épizooties, XLVIII, 43.

POIDEVIN. Observations sur les dangers de l'usage des fayences et poteries de mauvaises qualités, LV, 97.

PONTIER. Mémoire sur la fabrication du sel de Saturne, acétite de plomb, XXXVII, 268.

PRÉVOST (Bénédict). Recherches sur la force expansible des émanations odoriférantes, XXXVII, 38. Nouvelles expériences sur les mouvemens spontanés de diverses substances à l'approche ou au contact les unes des autres, XL, 3. Observations sur un insecte aquatique, XLII, 310. Sur l'argent dé-

Digitized by Google

lètère de l'économie animale, 311. Mémoire sur la rosée, XLIV, 75. Remarques sur la chaleur et sur l'action des corps qui l'interceptent, XLV, 254.

PREVOST. (P.). Remarques sur une assertion de Lavoisier, répétée par d'habiles chimistes, L, 58.

PRIESTLEY. Sur la dilatation des gaz, XLIII, 150, 152.

PRIEUR. Note historique sur l'invention et les premiers essais des parachutes, XXXI, 269. Notice d'un recueil de mémoires publiés pendant les campagnes du général Bonaparte en Egypte, XXXIII, 80. Extraits des mémoires du général Andréossy sur le lac Menzaleh, les lacs de Natron, etc., 320. Réclamation relative à l'invention des parachutes, XXXVI, 94. Extrait d'un mémoire ayant pour titre : Considérations sur les couleurs et sur plusieurs de leurs apparences singulières, LIV, 5. De la décomposition de la lumière en ses élémens les plus simples, LIX, 226.

PRONY. Description d'un support applicable aux balances de toutes dimensions, etc., XXXVI, 50.

PROUST. Recherches sur le cuivre, XXXII, 26. Mémoire sur différens points intéressans de la chimie, XXXV, 32. Expériences sur l'urine, XXXVI, 258. Expériences sur le platine, XXXVIII, 146, 225. Sur le tannin et ses espèces, XLI, 331; XLII, 89. Observations sur le système des connoissances chimiques de Fourcroy, 225. Analyse de la mine de muriate de cuivre et de l'acatamit, XLV, 13, 15. Lettre à M. Vauquelin sur différens points de chimie, XLIX, 177. Recherches sur l'étamage

Digitized by Google

du cuivre, la vaisselle d'étain et la poterie, LI, 44, 117, 237. Supplément à son traité de l'étamage, LVII, 73. Mémoire sur le sucre de raisin, 131, 225. Lettre à M. Vauquelin sur la porcelaine et sur l'usage alimentaire du *lychen islandicus*, 196. Sur les carbonates calcaires, LVIII, 205. Faits pour servir à l'histoire des prussiates, LX, 185, 225. Faits pour servir à l'histoire du cobalt et du nikel, 260.

R.

RAMOND. Rapport fait à la première classe de l'Institut, d'un mémoire de M. Daubuisson, sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170, 225.

RAMEL. De l'influence des marais et des étangs sur la santé de l'homme, XLIII, 219.

RASSORI. Lettre à M. Guyton, sur quelques tentatives faites avec les fumigations acides sur la contagion épizootique, XLVIII, 186.

RAYMOND. Sur plusieurs propriétés nouvelles reconnues dans le gaz hydrogène phosphoré, XXXV, 225. Examen critique de l'ouvrage de M. Tissier, publié sous le titre d'essai sur la théorie des trois élémens, LII, 100, 222.

REINECKE. Observations sur les moyens de reconnoître la présence du plomb dans le vin, XXXVIII, 315.

RENAULT (Casimir). Nouvelles expériences sur les contre-poisons de l'arsenic, XLII, 159.

RESAT. Nouveau procédé pour la préparation du muriate

Digitized by Google

riate de baryte et sur les moyens de priver les eaux-de-vie de pomme de terre, de houblon et autres, de leur odeur désagréable, LV, 51.

Reuss. Dictionnaire de minéralogie, XXXI, 177.

Reynard et Facquez. Mémoire sur l'analyse de l'air d'une citerne à l'huile, etc., LVI, 49.

Richard et Jean fils. Rapport sur l'analyse du bouillon d'os, XLIX, 150.

Richter. Sur la quantité d'oxigène que prend le charbon, lorsque le diamant, par sa combustion, forme de l'acide carbonique pur, XLVII, 209. Mémoires contenus dans le onzième cahier de son journal, XLIX, 55. Analyse d'une serpentine qui contient de l'oxide de chrome, 55. Manière de priver le prussiate de potasse du fer qu'il contient, 57. Préparation d'un acide gallique pur, etc., 58; LX, 161. Sur la proportion quantitative de l'or et de l'étain, si ce dernier métal est précipité par le premier, XLIX, 60. Procédé pour obtenir un prussiate de potasse pur, LI, 181, 182. Sur le palladium artificiel, LII, 17. Procédé pour préparer l'acide gallique pur, 32. Sur les proportions d'or et d'étain, du précipité formé par l'étain dans une dissolution d'or, 37. Mémoire sur la purification du cobalt et du nickel, et sur la séparation de ces deux métaux, LIII, 107. Sur le nickel absolument pur, etc., 164; LIV, 218. Découverte du niccolane, métal qui a beaucoup de rapport avec le nickel, LIV, 302.

Riffault. Traduction de la nouvelle méthode des pouvoirs des corps pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 35. Traduction d'une note sur la réfraction oblique du cristal d'Islande, 63. Traduction des expériences comparatives sur la

Digitized by Google

cire du *myrica*, la cire d'abeilles, etc. 76. Traduction de l'essai sur le rapport entre les pesanteurs spécifiques, les forces et les valeurs des liqueurs spiritueuses, XLVIII, 3, 113. Traduction d'une note sur l'électricité des copeaux de bois, L, 27. Traduction des expériences de M. Hoppe sur la contraction de l'eau par la chaleur à de basses températures, LIII, 272. Communication des expériences faites par la société galvanique, sur la découverte annoncée par M. Pacchiani, de la composition de l'acide muriatique, LVI, 152. Communication des notices d'expériences faites par la société galvanique, LVII, 61. Traduction d'un mémoire de M. Hatchett sur une substance tannante artificielle, 113. Extrait des expériences et observations nouvelles sur une substance artificielle qui a les principales propriétés du tannin, LVIII, 211, 225, LX, 5. Communications de nouvelles expériences de la société galvanique, 115.

RITTER. Expériences galvaniques, XXXVIII, 226 Observations sur quelques effets du fluide électrique mis en mouvement par la pile de Volta, XLI, 208.

RIVET. Dictionnaire raisonné de pharmacie chimique, théorie et pratique, XLIX, 108.

ROARD. Notice sur l'oxide de fer, XL, 133. Note sur les teintures en noir et la fabrication des encres, 220. Sur l'alunage et l'influence des divers états des laines en teinture, LIII, 184.

ROBERT de Rouen. Mémoire sur l'inflammation des combustibles mélangés avec le muriate suroxigéné

Digitized by Google

de potasse par le contact de l'acide sulfurique, XLIV, 321.

Robert. Expériences sur les truffes, XLVI, 212.

Roberton. Description d'un nouveau fourneau qui consume en entier sa propre fumée, etc., XLII, 38.

Robertson. Expériences nouvelles sur le fluide galvanique, XXXVII, 132.

Robertson et Sacharoff. Extrait du rapport fait à l'Académie des sciences de Pétersbourg, sur leur voyage aérostatique, LII, 121.

Robin. Lettre à M. Fourcroy sur un phénomène arrivé à la poudrerie d'Essone, XXXV, 93.

Robiquet jeune. Essai analytique des asperges, LV, 152.

Rollo. Emploi des fumigations acides à l'hôpital militaire de Woolwich, XXXIX, 101, 102.

Romme. Tableaux des vents, des marées, et des courans qui ont été observés sur toutes les mers du globe, etc., LVII, 222.

Roover. Lettre aux rédacteurs des Annales sur la préparation de l'oxide de fer noir, 329, XLIV.

Rose et Gehlen. Mémoire sur le palladium artificiel, LII, 5.

Rossi. Expériences galvaniques sur des animaux, XLVIII, 101. Sur l'application du galvanisme dans le traitement de quelques maladies, 190.

Rouillure. Notice sur le séné, LVI, 161.

Rouppe. Expériences sur l'absorption de plusieurs gaz par le charbon de bois parfaitement éteint, XXXII, 3.

Digitized by Google

ROZIER. Procédé pour faciliter la fermentation du moût, XXXVI, 42.

RUMFORT. Sur la manière d'agir de la lumière dans l'oxidation et les réductions, XXXII, 330. Recherches sur les propriétés chimiques qu'on a attribuées à la lumière, XXXIII, 288, XXXIV, 181. Observations relatives aux moyens d'augmenter la quantité de chaleur produite par un combustible donné, XLI, 177. Sur la salubrité des chambres réchauffées durant la saison froide, XLIII, 213.

RUPP. Appareil pour le blanchiment à l'acide muriatique oxigéné, XXXI, 11.

S.

SAGET. Fabrication de bouteilles, XXXII, 307.

SALVERTE (Eusèbe). Conjectures sur les pierres tombées de l'atmosphère XLV, 62. Des rapports de la médecine avec la politique, LVIII, 101.

SARASIN. Expériences sur l'emploi de l'oxigène dans la cure du tétanos, XLII, 43.

SAUSSURE (Théodore de). Recherches chimiques sur la végétation, L, 225.

SAVE. Mémoire sur les eaux de Bagnères de Luchon, LVII, 19.

SCHAUB. Analyse d'un minéral inconnu, XXXVIII, 327. Analyse du béril de Sibérie, XL, 109, XLIV, 38. Analyse du spinel, XL, 112. Examen chimique d'une substance saline minérale de Cornouaille, encore entièrement inconnue, XLIV,

Digitized by Google

26. Sur les propriétés et l'usage du charbon végétal, XLIX, 62.

Schaub et Picpenbring. Archives de pharmacie et de physique médicale, XLIX, 62.

Schéele. Procédé pour prévenir l'altération du vinaigre, XXXVII, 125. Procédé pour obtenir l'acide gallique, LX, 159.

Scherer. Lettre à M. Van-Mons, XXXI, 11. Lettre à M. Guyton, 171. Lettre à M. Van-Mons, XXXII, 169.

Schmidt. Sur le poële à gril aérien, XXXII, 270. Procédé plus simple pour préparer le muriate d'ammoniaque ferreux, XLIX, 68. Sur la décomposition du sulfate de potasse et du sulfate de soude à l'aide de la chaux, par la voie sèche, 72.

Schnauffert. Recherches sur l'affinité des oxides métalliques pour les acides, précédées d'un examen sur la nouvelle théorie de Berthollet, XLIX, 5, 6. Procédé pour obtenir un oxide de nickel pur, LV, 145.

Schrader. Sur l'acide prussique, LI, 179.

Ségur. Flore des jeunes personnes ou lettres élémentaires sur la botanique, etc., XLII, 110.

Sevin. Lettres sur Constantinople, XLIII, 217.

Simon. Expériences galvaniques, XXXVIII, 337. Description d'un appareil galvanico-chimique et des expériences auxquelles il a servi, XLI, 106. Expériences faites avec un appareil à la manière de Volta, composé de plaques très-larges, XLII, 3. Expériences galvaniques, faites pour déterminer les quantités d'oxigène et d'hydrogène qui se dégà-

gent dans la décomposition de l'eau, XLV, 182. Sur l'alumine de Saxe, LII, 30.

SIX. Proposition de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies par l'eau saturée de sel marin, LIV, 138.

SOCQUET. Des efflorescences du sulfate de magnésie observées sur les carrières de Montmartre, XLII, 51.

SOLOMÉ. Observations sur la température interne des végétaux, comparée à celle de l'atmosphère, XL, 113.

SMITH et CUCHET. Invention des fontaines filtrantes, LI, 37, 42.

SMYTH. Sur la vertu stimulante du camphre dans les végétaux, XLVIII, 102.

STEINACHER. Observations sur plusieurs préparations pharmaceutiques, XLVII, 97. Réclamation au sujet de la découverte de la cristallisation de l'acide phosphorique, LIII, 83. Examen du vinaigre distillé, 84. Combustion spontanée du fer traité avec le vinaigre distillé, 87. Observations sur le carbonate de potasse, LV, 79. Notice sur l'eau distillée du *borrago officinalis*, LX, 83.

SUE. Histoire du galvanisme, XLII, 316.

SUERSEN. Sur la nature de l'acide formique, LVI, 151.

SWEDENSTIERNA. Traduction du mémoire de M. Ekeberg sur les propriétés de l'yttria, XLIII, 276. Sur des cristaux d'une pierre de l'espèce pléonaste, trouvés implantés dans une pierre à chaux primitive LVIII, 98.

SYLVESTER. Sur la formation de l'acide muriatique, annoncée par M. Pacchiani, LX, 314.

Digitized by Google

Sylvestre. Essai sur l'art de perfectionner les arts économiques en France, XL, 97.

T.

Tassaert. Extrait d'un mémoire sur les sèves des végétaux, XXXI, 20. Traduction d'un mémoire sur le spinel, 141. Analyse du chromate de fer de la Bastide de la Carrade, 220, XXXII, 223. Extrait du nouveau Journal de Chimie de Klaproth, Hermbstaedt, etc., LI, 157, LII, 5.

Tartra. Essai sur l'empoisonnement par l'acide nitrique, XLIV, 3.

Tennant. De la composition de l'émeri, XLIV, 44. Notice sur deux métaux découverts dans le platine brut, LII, 47.

Tennant et Knox. Note sur la poudre de ces deux chimistes, LIII, 341.

Thénard. Mémoire sur les différens états de l'oxide d'antimoine, et ses combinaisons avec l'hydrogène sulfuré, XXXII, 257. Sur la nécesité de réunir la pratique à la théorie de la chimie, pour en faire d'utiles applications aux arts, XXXIV, 206. Observations sur la combinaison de l'acide tartareux avec les bases salifiables et les propriétés des sels qui en résultent, XXXVIII, 30, XLI, 38. Purification de l'huile de colza, 297. Note sur l'acide sébacique, XXXIX, 193. Observations sur les phosphates de soude et d'ammoniaque, 269. Notice sur les différentes combinaisons du cobalt avec l'oxigène, suivie de quelques observations sur plusieurs sels ammoniaco-métalliques, XLII, 210. Obser-

Digitized by Google

vations sur l'acide zoonique, XLIII, 176. Extrait du cours d'études médicales, etc., XLVI, 132. Mémoire sur la fermentation vineuse, 294. Mémoire sur le nickel, L, 116. Mémoire sur la liqueur fumante de Cadet, LII, 54. Extrait des élémens de teinture de MM. Berthollet, 239. Observations sur les combinaisons de l'antimoine avec l'étain, LV, 276. Considérations sur l'oxidation des métaux en général, et en particulier sur l'oxidation du fer, LVI, 59. Analyse d'un aérolithe tombé dans l'arrondissement d'Alais, LIX, 103. Mémoire sur l'analyse de la suie, l'acide qu'elle contient, et sur les acides de l'urine et du lait, 262. Notice sur l'orpiment et le réalgar, 284.

THENARD et ROARD. Mémoire sur l'alun de Rome, comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58.

THILLAYE-PLATEL. Carbonisation de la tourbe, ou procédé à l'aide duquel on peut tirer tous les avantages possibles des produits négligés jusqu'à ce jour dans cette opération, LVIII, 128.

THOMSON. Système de chimie, XLV, 198. Mémoire sur les oxides de plomb, LX, 138.

TILLOCH. Publication du *philosophical magazine*, XXXII, 171. Lettre à M. Pictet, XLI, 187. Expériences galvaniques, XLII, 188.

TINGRY. Traité théorique et pratique sur l'art de faire et d'appliquer les vernis sur les différens genres de peinture, XLVIII, 84.

TISSIER. Essai sur la théorie des trois élémens, comparée aux élémens de la nouvelle chimie pneumatique, LII, 100, 222.

Digitized by Google

Tallard. Extrait des Annales de chimie et d'histoire naturelle de Brugnatelli, XXXIV, 187, 199. Traduction du mémoire du D. Carradori sur l'adhésion, XXXV, 87.

Trommsdorff. Sur la cristallisation de la chaux, XXXI, 13. Lettre à M. Van-Mons, sur différens objets de chimie, XXXII, 318. Lettre à M. Van-Mons, XXXIV, 130. Sur le kermès minéral et le soufre doré d'antimoine, 132. Découverte d'une nouvelle terre dans le béril de Georgien-Stadt, 133. Manuel systématique de la chimie générale, XXXVI, 219. Prospectus de sa bibliothèque universelle de la littérature chimique, XXXIX, 328. Analyse du grenat rouge du Groenland, XL, 110. Expériences galvaniques, 110. Découverte d'un nouveau gaz, XL, 216. Extrait de son journal, XLIX, 67. Analyse de l'augit et de la lépidolithe blanche, LI, 178. Procédé pour obtenir le cobalt, LIV, 327. Nouvelles observations sur la nature du tannin, LV, 191, 242. Mémoire sur l'acide acétique, LVIII, 199.

Trousset. Mémoire sur la transpiration cutanée aériforme, XLV, 73.

Trusson et Bouillon-Lagrange. Notice sur un nouveau procédé pour préparer l'oxide de fer noir, LI, 338.

V.

Vandier. Extrait de l'analyse de quelques variétés d'arséniate de cuivre, par Chenevix, XLV, 44.

Digitized by Google

VAN-MARUM. Lettre à M. Volta, contenant des expériences sur la colonne électrique, XL, 289. Lettre à M. Berthollet contenant des expériences sur les moyens d'éteindre les incendies, XLVI, 3. Lettre à M. Berthollet sur l'utilité des pompes portatives, pour arrêter les incendies au commencement, LIII, 150.

VAN-MONS. Extrait des Annales de chimie de Brugnatelli, XXXI, 123. Additions à un mémoire sur l'absorption des gaz par le charbon, XXXII, 17. Extrait de l'ouvrage d'Achard, sur la culture de la betterave, XXXIII, 67. Traduction d'un mémoire sur l'ammoniure de cobalt, et sur un acide contenu dans l'oxide gris de ce métal, 113. Extrait des Annales de chimie de Crell, 283, XXXIV, 177, 270. Sur la confection de l'éther par l'acide muriatique, ou éther marin des pharmacies, XXXIV, 141. Mémoire sur le *rhus radicans*, XXXV, 186. Traduction d'un mémoire sur la décomposition de l'acide boracique, 202. Examen critique du commentaire publié par Wiegleb, et qui a pour titre : *du changement de la vapeur de l'eau en gaz*, XXXVI, 180, XXXVII, 198, XXXVIII, 191.

VASALLI-EANDI. Sur la vitesse du fluide galvanique, XLVIII, 102.

VAUQUELIN. Réflexions sur la décomposition du muriate de soude par l'oxide de plomb, XXXI, 3. Mémoire sur les sèves des végétaux, 20. Expériences sur des alliages de plomb et d'étain avec le vinaigre, le vin et l'huile, XXXII, 243. Notice sur un sel provenant de la manufacture de M. Payen à Javelle, 296. Notice sur la présence du malate

Digitized by Google

de chaux dans le suc de joubarde, XXXIV, 127. XXXV, 153. Sur le verre d'antimoine, 136. Rapport d'un mémoire de M. Proust sur différens points intéressans de chimie, XXXV, 32. Analyse d'une pierre appelée *gadolinite*, et exposé de quelques propriétés d'une terre nouvelle qu'elle contient, XXXVI, 143. Analyse de la MELLITE ou HONIGSTEIN, 203. Sur la combinaison des métaux avec le soufre, XXXVII, 57. Note sur la présence de la soude dans la chryolite du Groenland, annoncée par Klaproth, 89. Analyse de la chlorite blanche argentée, 182. Expériences relatives à l'action de l'hydrogène sulfuré sur le fer, par laquelle on prétend qu'il se forme de l'acide muriatique, 191. Extrait d'un mémoire sur la fabrication du sel de Saturne, XXXVII, 268. Sur les eaux sures des amidoniers, XXXVIII, 248. Analyse des eaux de Plombières, XXXIX, 160. Essais de différentes espèces de potasses, dans lesquels on donne des moyens simples pour déterminer la quantité d'alcali et des sels étrangers qu'elles contiennent, XL, 273. Note sur l'hydrosulfure de soude, XLI, 190. Sur un phosphate natif de fer mélangé de manganèse, 242. Sur l'hydrosulfure de potasse, XLII, 40. Sur l'oisanite ou anatase, 72. Analyse du diaspore, 113. Notice sur la propolis, 205. Examen chimique du suc de papayer, XLIII, 267. Expériences qui démontrent la présence de l'acide prussique tout formé dans quelques substances végétales, XLV, 206. Mémoire sur les pierres dites tombées du ciel, 225. Expériences sur la gomme kino, XLV, 321. Extrait d'un mémoire de M. Leblond, ayant pour objet la culture du rocouyer

Digitized by Google

et la fabrication du rocou, XLVII, 113. Notice sur la décomposition du tartrite acidule de potasse au moyen de la chaux, 147. Expériences sur le suint, suivies de quelques considérations sur le lavage et le blanchiment des laines, XLVII, 276. Sur le béril de Saxe ou agustite, XLVIII, 134. Notice sur une pierre météorique tombée aux environs d'Apt, suivie de l'analyse de la lithologie atmosphérique de M. Izarn, 225. Analyse comparée de plusieurs variétés de stéatites ou talcs, XLIX, 74. Analyse d'une pierre de la commune de Lacelle, 286. Analyse du suc de papayer, 295. Essais sur l'ochroïte de Klaproth, L, 140. Analyse comparée de différentes sortes d'aluns, L, 154. Analyse des topazes, LII, 297. Expériences sur un minéral appelé autrefois faux tungstène, aujourd'hui *cérite*, et dans lequel on a trouvé un métal nouveau, LIV, 26. Expériences sur les gommes arabique et adraganthe, 312. Examen chimique de la racine de calaguala, LV, 22. Analyse de la pierre perlée de Cinapecuaro au Mexique, apportée par M. Humboldt, 288. Mémoire sur les cheveux, LVIII, 41. Expériences sur les diverses espèces de quinquina, LX, 113. Sur l'existence du platine dans les mines d'argent du Guadalcanal, LX, 317.

VAUQUELIN et ROBIQUET. Découverte d'un nouveau principe dans les asperges, LVII, 88.

VENTENAT. Sur les mouvemens du camphre sur l'eau, XXXVII, 38, 40 et suiv.

VENTENAT. Note sur les graines tombées à Léon, XLIX, 108.

Digitized by Google

VERNET. Procédé pour la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 66, 67.

VIREY. Réflexions géogoniques et chimiques sur les volcans, XXXVI, 278.

VIGNON. Lettre à M. Parmentier sur la meilleure manière de construire les entonnoirs à filtre, XLIV, 223.

VITALIS. Sur la cristallisation de l'acide phosphorique, L, 314.

VOGEL. Traduction d'un mémoire de M. Einof, sur la végétation, LV, 309. Extrait du journal de chimie de Gehlen, etc., 309, LVI, 142. Mémoire sur la graisse, et de quelques composés médicamenteux dont elle est l'excipient, LVIII, 154. Extrait de l'examen d'un fossile cristallisé en octaèdre, de M. Ekeberg, 298.

VOLTA. De l'électricité galvanique, XL, 225. Réponse à quelques objections à sa théorie, XLII, 280.

W.

WALKER et DEFYS. Production de froid artificiel, XXXII, 170.

Wedgwood. Description d'un procédé pour faire des silhouettes par l'action de la lumière sur le nitrate d'argent, XLV, 250.

WEISS. Coup-d'œil dynamique sur la cristallisation. Mémoire inséré dans la traduction allemande de la minéralogie de Haüy, LII, 37.

WESTRING. Sur les diverses espèces de quinquina et sur leurs vertus comparées, XXXII, 176. Lettre à M. Bergman à Paris, L, 318.

Digitized by Google

WESTRUMB. Recette d'une encre indélébile, XXXII, 172.

WIEGLEB. Commentaire sur le changement de la vapeur de l'eau en gaz, XXXVI, 480, XXXVII, 198; XXXVIII, 101.

WILLE. Sur la couleur bleue des scories de fer, XXXIV, 273.

WILSON. Sur l'électricité des copeaux de bois, L, 27.

WINTERL. *Prolusiones ad chemiam sæculi decimi noni*, XLVII, 312, L, 173.

WOLLASTON. Expériences sur la production chimique et l'influence de l'électricité, XL, 169. Nouvelle méthode d'examen des pouvoirs des corps pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 36. Sur la réfraction du cristal d'Islande, 63. Lettre au D. Marcet, contenant une notice sur la découverte d'un nouveau métal dans le platine brut, LII, 51. Sur la découverte du palladium, LIV, 198.

WOODHOUSE. Observations sur quelques objections de Priestley contre le système antiphlogistique, XXXVIII, 271. Expériences et observations sur la végétation des plantes, etc., XLIII, 194.

WURZER. Lettre à M. Van-Mons sur la découverte d'un nouvel alcali, XXXVI, 215. Lettre à M Van-Mons, sur un phénomène détonnant, XXXVII, 109. Analyse d'un calcul de vessie, LX, 310.

Y.

YELIN. Traité élémentaire de physique, XXXVI, 21.

FIN DE LA TABLE DES AUTEURS.

Digitized by Google

SECONDE

TABLE

des Annales

de Chimie.

Tom. XXXI à LX.

Digitized by Google

Digitized by Google

Digitized by Google

Digitized by Google

UNIVERSIDAD COMPLUTENSE
532550873X